Document made available under the Patent Cooperation Treaty (PCT)

International application number: PCT/JP2005/018393

International filing date: 28 September 2005 (28.09.2005)

Document type: Certified copy of priority document

Document details: Country/Office: JP

Number: 2005-234360

Filing date: 12 August 2005 (12.08.2005)

Date of receipt at the International Bureau: 03 November 2005 (03.11.2005)

Remark: Priority document submitted or transmitted to the International Bureau in

compliance with Rule 17.1(a) or (b)



日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日

Date of Application:

2005年 8月12日

出 願 番 号

Application Number:

特願2005-234360

パリ条約による外国への出願 に用いる優先権の主張の基礎 となる出願の国コードと出願 番号

番号
The country code and number of your priority application, to be used for filing abroad

under the Paris Convention, is

JP2005-234360

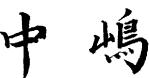
出 願 人

キヤノン株式会社

Applicant(s):

2005年10月19日

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office





【書類名】 特許願 【整理番号】 0 0 2 3 7 9 3 - 0 1 【提出日】 平成17年 8月12日 【あて先】 特許庁長官殿 【国際特許分類】 H05B 33/00【発明者】 【住所又は居所】 東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キヤノン株式会社内 【氏名】 橋本 雅司 【発明者】 【住所又は居所】 東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キヤノン株式会社内 【氏名】 岡田 伸二郎 【発明者】 【住所又は居所】 東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キヤノン株式会社内 【氏名】 隆雄 滝口 【発明者】 【住所又は居所】 東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キャノン株式会社内 【氏名】 鎌谷淳 【発明者】 【住所又は居所】 東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キヤノン株式会社内 井川 悟史 【氏名】 【発明者】 【住所又は居所】 東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キヤノン株式会社内 【氏名】 黒川 三奈子 【発明者】 【住所又は居所】 東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キャノン株式会社内 【氏名】 岩脇 洋伸 【発明者】 【住所又は居所】 東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キヤノン株式会社内 【氏名】 大石 亮太 【特許出願人】 【識別番号】 0 0 0 0 0 1 0 0 7 【氏名又は名称】 キヤノン株式会社 【代理人】 【識別番号】 100096828 【弁理士】 【氏名又は名称】 渡辺 敬介 【電話番号】 03-5812-8131 【選任した代理人】 【識別番号】 100110870 【弁理士】 【氏名又は名称】 山口 芳広 【電話番号】 03-5812-8131 【連絡先】 担当 【先の出願に基づく優先権主張】 【出願番号】 特願2004-283238 【出願日】 平成16年 9月29日 【手数料の表示】 【予納台帳番号】 004938

16,000円

【納付金額】

【提出物件の目録】【物件名】 特許請求の範囲 1【物件名】 明細書 1

 【物件名】
 図面 1

 【物件名】
 要約書 1

 【包括委任状番号】
 0101029

【書類名】特許請求の範囲

【請求項1】

下記一般式(1)で示されることを特徴とする化合物。

【化1】

$$R_{3} \xrightarrow{R_{4}} R_{5} \xrightarrow{R_{11}} \xrightarrow{R_{12}} X \xrightarrow{R_{15}} \xrightarrow{R_{16}} X \xrightarrow{R_{13}} \xrightarrow{R_{14}} X \xrightarrow{R_{17}} A \qquad (1)$$

 $(x, y, z は 0 \sim 3$ の整数であり、 $x + z \ge 1$ である。

 R_3 , R_{15} \sim R_{18} は水素原子、直鎖状または分岐状のアルキル基を示す。

 R_1 , R_2 , R_4 , R_5 はそれぞれ独立に水素原子、直鎖状または分岐状のアルキル基、置換基を有しても良いアリール基(アリール基を構成するベンゼン骨格上のC H は N 原子に置き換えられても良い)を示し、少なくとも一つは置換基を有しても良いアリール基(アリール基を構成するベンゼン骨格上のC H は N 原子に置き換えられても良い)である。

Aは水素原子、直鎖状または分岐状のアルキル基または下記Bを示す。

 $R_{11} \sim R_{14}$ はそれぞれ独立に水素原子、直鎖状または分岐状のアルキル基、置換基を有してもよいアリール基を示す。

 R_1 乃至 R_5 を有するベンゼン環、及び/又は、 R_{15} 乃至 R_{18} を有するベンゼン環上のC HはC N 原子に置き換えられても良い。)

【化2】

$$B = \begin{array}{c} R_6 & R_7 \\ \hline R_{10} & R_9 \end{array}$$

($R_6 \sim R_{10}$ は、それぞれ独立に水素原子、直鎖状または分岐状のアルキル基、置換基を有しても良いアリール基(アリール基を構成するベンゼン骨格上のC H は N 原子に置き換えられても良い)を示す。また、 R_6 乃至 R_{10} を有するベンゼン環上のC H は N 原子に置き換えられていてもよい。)

【請求項2】

前記Aが水素原子または前記Bであることを特徴とする請求項1に記載の化合物。

【請求項3】

y = z = 0 であることを特徴とする請求項2に記載の化合物。

【請求項4】

一対の電極間に、少なくとも一層の有機化合物を含む層を挟持してなる有機エレクトロルミネッセンス素子において、該有機化合物を含む層の少なくとも一層が請求項1~3のいずれかに記載の一般式(1)で示される化合物の少なくとも1種を含むことを特徴とする有機エレクトロルミネッセンス素子。

【請求項5】

前記一般式(1)で示される化合物を含む層が発光層であることを特徴とする請求項4 に記載の有機エレクトロルミネッセンス素子。

【請求項6】

前記発光層が、ホストとゲストの2つ以上の化合物からなり、該ホストが前記一般式(1)で示される化合物であることを特徴とする請求項5に記載の有機エレクトロルミネッセンス素子。

【請求項7】

前記ゲストが燐光発光材料であることを特徴とする請求項6に記載の有機エレクトロル ミネッセンス素子。

【請求項8】

前記燐光発光材料を複数種含有することを特徴とする請求項7に記載の有機エレクトロルミネッセンス素子。

【請求項9】

前記燐光発光材料が金属配位化合物であることを特徴とする請求項7または8に記載の有機エレクトロルミネッセンス素子。

【請求項10】

前記金属配位化合物がイリジウム配位化合物であることを特徴とする請求項9に記載の有機エレクトロルミネッセンス素子。

【書類名】明細書

【発明の名称】化合物及びそれを用いた有機エレクトロルミネッセンス素子

【技術分野】

 $[0\ 0\ 0\ 1\]$

本発明は、有機化合物を用いた発光素子に関するものであり、さらに詳しくは、特定の分子構造を有する新規な化合物、及びそれを用いた有機エレクトロルミネッセンス(EL)素子に関するものである。

【背景技術】

[0002]

有機発光素子は、古くはアントラセン蒸着膜に電圧を印加して発光させた例(非特許文献1)等がある。そして有機発光素子に関する応用研究が精力的に行われている。

[0003]

非特許文献2に詳述されているように、一般に有機EL素子は透明基板上に形成された、上下2層の電極と、この間に発光層を含む有機物層が形成された構成を持つ。

[0004]

また最近では、従来の1重項励起子から基底状態に遷移するときの蛍光を利用した発光だけでなく、非特許文献3,4に代表される三重項励起子を経由した燐光発光を利用する素子の検討もなされている。これらの文献では4層構成の有機層が主に用いられている。それは、陽極側からホール輸送層、発光層、励起子拡散防止層、電子輸送層からなる。用いられている材料は、以下に示すキャリア輸送材料と燐光発光性材料Ir(ppy) ${\it 3}$ である。

[0005]

【化1】

 $\alpha - NPD$

 Alq_3

$$N-N-N-N-N-N-CH_3$$

CBP BCP

lr(ppy)₃

[0006]

また、蛍光性有機化合物の種類を変えることにより、紫外から赤外までの発光が可能であり、最近では様々な化合物の研究が活発に行われている。

$[0\ 0\ 0\ 7\]$

さらに、上記のような低分子材料を用いた有機発光素子の他にも、共役系高分子を用いた有機発光素子が、ケンブリッジ大学のグループにより報告されている(非特許文献5)。この報告ではポリフェニレンビニレン(PPV)を塗工系で成膜することにより、単層で発光を確認している。

[0008]

このように有機発光素子における最近の進歩は著しく、その特徴は低印加電圧で高輝度、発光波長の多様性、高速応答性、薄型、軽量の発光デバイス化が可能であることから、 広汎な用途への可能性を示唆している。

[0009]

しかしながら、現状では更なる高輝度の光出力あるいは高変換効率が必要である。また 、長時間の使用による経時変化や酸素を含む雰囲気気体や湿気などによる劣化等の耐久性 の面で未だ多くの問題がある。さらにはフルカラーディスプレイ等への応用を考えた場合 の色純度の良い青、緑、赤の発光が必要となるが、これらの問題に関してもまだ十分でな い。

 $[0\ 0\ 1\ 0]$

また、電子輸送層や発光層などに用いる蛍光性有機化合物として、芳香族化合物や縮合 多環芳香族化合物が数多く研究されているが、発光輝度や耐久性が十分に満足できるもの は得られているとは言いがたい。

 $[0\ 0\ 1\ 1\]$

本発明に関連するフルオレン化合物の有機ELへの応用の特許文献として特許文献 1 ~ 3 が挙げられるが、分子構造式にフルオレン環とフェニレン環を一直線上に含む部分構造を有することを特徴とする本発明の有機化合物の開示はない。また、レーザー色素への応用としてフルオレン化合物(非特許文献 6)が報告されている。

[0012]

【特許文献1】特開2004-43349号公報

【特許文献2】国際公開第99/54385号バンフレット

【特許文献3】特開2003-229273号公報

【非特許文献 1】 Thin Solid Films, 94 (1982) 171

【非特許文献 2】 Macromol. Symp. 125, 1~48 (1997)

【非特許文献 3】 Improved energy transfer in electrophosphorescent device (D. F. O'Brien他, Applied Physics Letters Vol74, No3 p422(1999))

【非特許文献4】 Very high—efficiency green organic light—emitting devices basd on electrophosphorescence (M. A. Baldo他, Applied Physics Letters Vol 75, Nol p4 (1999)) 【非特許文献5】Nature, 347, 539 (1990)

【非特許文献 6】 Journal of Fluorescence, Vol. 5, No. 3, 295 (1995)

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

 $[0\ 0\ 1\ 3]$

有機EL素子をディスプレイ等の表示装置に応用するためには、高効率で高輝度な光出力を有すると同時に高耐久性を十分に確保する必要がある。しかしながら、これらの問題に関して、まだ十分とは言えない。

 $[0\ 0\ 1\ 4\]$

本発明の目的は、有機EL素子用化合物として好適に使用し得る新規な化合物を提供することにある。また、該化合物を用いた高効率で高輝度な光出力を有する有機EL素子を提供することにある。また、高耐久性の有機EL素子を提供することにある。さらには製造が容易でかつ比較的安価に作成可能な有機EL素子を提供することにある。

【課題を解決するための手段】

[0015]

即ち、本発明の化合物は、下記一般式(1)で示されることを特徴とする。

 $[0\ 0\ 1\ 6\]$

【化2】

$$R_{3} \xrightarrow{R_{4}} R_{5} \xrightarrow{R_{11}} \xrightarrow{R_{12}} X \xrightarrow{R_{15}} \xrightarrow{R_{16}} X \xrightarrow{R_{13}} \xrightarrow{R_{14}} X \xrightarrow{R_{14}} X \xrightarrow{R_{17}} X \xrightarrow{R_{18}} Y \xrightarrow{R_{19}} Y \xrightarrow{R_{19}} X \xrightarrow$$

 $[0\ 0\ 1\ 7]$

(x, y, zは0~3の整数であり、 $x+z \ge 1$ である。

[0018]

 R_3 , $R_{15} \sim R_{18}$ は水素原子、直鎖状または分岐状のアルキル基を示す。

[0019]

 R_1 , R_2 , R_4 , R_5 はそれぞれ独立に水素原子、直鎖状または分岐状のアルキル基、置換基を有しても良いアリール基(アリール基を構成するベンゼン骨格上のC HはN 原子に置き換えられても良い)を示し、少なくとも一つは置換基を有しても良いアリール基(アリール基を構成するベンゼン骨格上のC HはN 原子に置き換えられても良い)である。

[0020]

Aは水素原子、直鎖状または分岐状のアルキル基または下記Bを示す。

[0021]

 $R_{11} \sim R_{14}$ はそれぞれ独立に水素原子、直鎖状または分岐状のアルキル基、置換基を有してもよいアリール基を示す。

[0022]

 R_1 乃至 R_5 を有するベンゼン環、及び/又は、 R_{15} 乃至 R_{18} を有するベンゼン環上のC HはC N 原子に置き換えられても良い。)

[0023]

【化3】

($R_6 \sim R_{10}$ は、それぞれ独立に水素原子、直鎖状または分岐状のアルキル基、置換基を有しても良いアリール基(アリール基を構成するベンゼン骨格上のC H は N 原子に置き換えられても良い)を示す。また、 R_6 乃至 R_{10} を有するベンゼン環上のC H は N 原子に置き換えられていてもよい。)

[0025]

また、本発明の有機エレクトロルミネッセンス素子は、一対の電極間に、少なくとも一層の有機化合物を含む層を挟持してなる有機エレクトロルミネッセンス素子において、該有機化合物を含む層の少なくとも一層が、上記一般式(1)で示される化合物の少なくとも1種を含むことを特徴とする。

【発明の効果】

[0026]

本発明の化合物は高いガラス転移温度を有する。また、フェニル環、フルオレン環からなる骨格を分子の主軸(以下"分子の主軸"とする。)としたとき、分子の主軸方向から側方に伸びたアリール置換基により結晶性を低下させることで、アモルファス膜状の安定化が期待できる。本発明の化合物は、直鎖または分岐の長鎖アルキル基を付与することで結晶性を低下させたものよりも、導電性の観点において有利であると期待できる。さらに、分子の主軸方向から側方にアリール置換基を持たない一直線な分子構造を持つ化合物よりも有機溶媒に対する溶解性を増す事が期待でき、種々の精製法をより適用しやすくなり得ると期待出来る。

[0027]

また、本発明の化合物を発光層のホストに用いた本発明の発光素子は、高効率発光のみならず、従来用いられている化合物よりも長い期間高輝度を保ち、優れた素子である。また、同じ電圧値での電流値が大きく、低電圧駆動が期待できる。

【発明を実施するための最良の形態】

[0028]

まず、本発明の化合物について説明する。

[0029]

発光層が、キャリア輸送性のホスト材料とゲストからなる場合、発光にいたる主な過程 は、以下のいくつかの過程からなる。

- 1. 発光層内での電子・ホールの輸送。
- 2. ホストの励起子生成。
- 3. ホスト分子間の励起エネルギー伝達。
- 4. ホストからゲストへの励起エネルギー移動。

[0030]

それぞれの過程における所望のエネルギー移動や、発光はさまざまな失活過程と競争でおこる。

[0031]

E L 素子の発光効率を高めるためには、発光中心材料そのものの発光量子収率が大きいことは言うまでもない。しかしながら、ホストーホスト間、あるいはホストーゲスト間のエネルギー移動が如何に効率的にできるかも大きな問題となる。また、通電による発光劣化は今のところ原因は明らかではないが、少なくとも発光中心材料そのもの、または、その周辺分子による発光材料の環境変化に関連したものと想定される。

[0032]

そこで本発明者らは種々の検討を行い、前記一般式(1)で表される化合物を用いた素子、特に発光層のホストに用いた素子が高効率発光し、長い期間高輝度を保ち、通電劣化が小さいことを見出した。

[0033]

通電による発光劣化の原因の一つとして、発光層の薄膜形状の劣化による発光劣化が考えられる。この薄膜形状の劣化は、駆動環境の温度、素子駆動時の発熱等による有機薄膜の結晶化に起因すると考えられている。これは、材料のガラス転移温度の低さや、ホスト化合物の結晶性の高さに由来すると考えられ、有機EL材料は高いガラス転移温度と、アモルファス膜状態の高い安定性を有する事が望まれている。

[0034]

本発明の化合物は、高いガラス転移温度を有し、分子の主軸方向から側方に伸びたアリール置換基により、結晶性を低下させることで、アモルファス膜状態が安定化され、有機 EL素子の高耐久化を期待する事が出来る。

[0035]

主軸とは一般式(1)に示される主骨格構造において、主骨格構造を構成しているベンゼン環とフルオレン骨格とが結合している方向に沿った軸のことを指す。

[0036]

より具体的には R_1 乃至 R_5 が結合しているベンゼン環の1乃至6位のうち、これら R_1 乃至 R_5 が結合していない位置から隣接して結合しているフルオレン骨格の2位又は7位とが結合している方向を主軸であるとする。

[0037]

またそのフルオレン骨格は2位、7位において別の骨格と結合しているが、この結合方向(2位、7位を結ぶ方向)に沿った軸のことを主軸としている。

[0038]

また R_{15} 乃至 R_{18} を有するベンゼン環において、 R_{15} 乃至 R_{18} を有していない2つの位置(先のフルオレン骨格と結合している位置を1位とすると、このベンゼン環の1位と4位であると表現できる2つの位置)を結ぶ方向を主軸としている。

[0039]

またそのベンゼン環と結合し、且つ一般式(1)で示すAと結合するフルオレン骨格において2位、7位を結ぶ方向に沿った軸のことを主軸としている。

[0040]

また、AがBである時は、R6乃至R10が結合しているベンゼン環の1乃至6位のうち

、これら R_{6} 乃至 R_{10} が結合していない位置から隣接して結合しているフルオレン骨格の 2 位又は 7 位とが結合している方向を主軸であるとする。

[0041]

側方とは、 R_1 乃至 R_5 が結合しているベンゼン環の場合、ベンゼン環に対して R_1 、 R_2 、 R_4 、 R_5 の少なくとも何れかの方向である。

$[0\ 0\ 4\ 2]$

あるいは側方とは、 R_{15} 乃至 R_{18} を有するベンゼン環の場合、ベンゼン環に対して R_{15} 、 R_{16} 、 R_{17} 、 R_{18} の少なくとも何れかの方向である。

[0043]

あるいは側方とは、A がB である場合、ベンゼン環に対して $R_{\mathfrak{f}}$ 、 $R_{\mathfrak{f}}$ 、 $R_{\mathfrak{f}}$ 、 $R_{\mathfrak{g}}$ 、 $R_{\mathfrak{g}}$ の何れかの方向である。

[0044]

本発明の化合物は、上記一般式(1)で表される。これらのうちでも、Aが水素原子またはBである化合物、具体的には下記一般式(2)または(3)で表される化合物が好ましい。そしてy=z=0である化合物、具体的には下記一般式(4)または(5)で表される化合物がより好ましい。

[0045]

【化4】

$$R_{3}$$
 R_{4}
 R_{5}
 R_{10}
 R_{12}
 R_{15}
 R_{16}
 R_{15}
 R_{16}
 R_{13}
 R_{14}
 R_{6}
 R_{7}
 R_{10}
 R_{9}
 R_{10}
 R_{9}

【0046】

$$R_{3}$$
 R_{4}
 R_{5}
 R_{10}
 R_{11}
 R_{12}
 R_{15}
 R_{16}
 R_{13}
 R_{14}
 R_{14}
 R_{17}
 R_{18}
 R_{18}
 R_{19}
 R_{1

$[0\ 0\ 4\ 7\]$

【化6】

$$R_{2}$$
 R_{1} R_{12} R_{6} R_{7} R_{8} R_{4} R_{5} R_{10} R_{9} R_{10} R_{10}

[0048]

【化7】

$$R_{3} \xrightarrow{R_{1}} R_{1} \xrightarrow{R_{11}} R_{12} \xrightarrow{R_{12}} H \qquad (5)$$

[0049]

一般式(1)において、何れかのフルオレン基(フルオレン骨格)の 9 位と結合する置換基(R_{11} 、 R_{12} 、 R_{13} 、 R_{14})は、それぞれ個別に水素原子、直鎖状または分岐状のアルキル基、置換基を有してもよいアリール基である。 R_{11} 乃至 R_{14} は、好ましくは直鎖状

または分岐状のアルキル基、より好ましくはメチル基、エチル基、さらに好ましくはメチル基である。

[0050]

特にフルオレン基の9位に結合する置換基すなわち R_{11} 乃至 R_{14} がいずれもメチル基の場合が、より高いガラス転移温度を有し、耐熱性が高いため、有機EL素子の高耐久化を期待する事が出来る。また、高効率発光の素子を得る為には、駆動電圧を低くする必要があり、その為には、ホストが電荷の導電性を有することが重要になる。フルオレン基の9位がアルキル鎖のとき、アルキル鎖を長くすると、電荷導電性が低下すると考えられ、フルオレン基の9位がメチル基の場合が、より高い電荷導電性を有し、素子の駆動電圧を低下する事が出来、有機EL素子の高効率化を期待する事が出来る。

$[0\ 0\ 5\ 1]$

 $R_{15} \sim R_{18}$ は、水素原子、直鎖状または分岐状のアルキル基であり、同様にガラス転移点、電荷導電性の観点から、水素原子またはメチル基が好ましい。尚、 R_{15} 乃至 R_{18} を有するベンゼン環上のCHはN原子に置き換えられても良い。

[0052]

 R_1 , R_2 , R_4 , R_5 、 R_6 \sim R_{10} は、水素原子、直鎖状または分岐状のアルキル基、置換基を有しても良いアリール基(アリール基を構成するベンゼン骨格上のCHはN原子に置き換えられても良い)である。そして、 R_1 , R_2 , R_4 , R_5 のうちの少なくとも一つは置換基を有しても良いアリール基(アリール基を構成するベンゼン骨格上のCHはN原子に置き換えられても良い)である。尚、 R_1 乃至 R_5 を有するベンゼン環、 R_6 乃至 R_{10} を有するベンゼン環上のCHはN原子に置き換えられても良い。

[0053]

アリール基(アリール基を構成するベンゼン骨格上のCHはN原子に置き換えられても良い)としては、好ましくはフェニル基、ナフチル基、アントラニル基、フルオフェニル基、ビリミジル基、ビリダジニル基、キノリニル基、ビリジンル基、ビリダジニル基、キノリニル基、ビリジンル基、ビリダジニル基、キノリニル基、ドリニル基、ドリリニル基、ナフチリジニル基、キノリニル基、ナフチリジニル基、ナフェナントリジニル基、アルリジニル基、ナフチリジニル基、キリリニル基、サリニル基、カフェナントロリル基、カンノリニル基、カンチルオレニル基、リリニル基、ビリミジル基、キノリニル基、カントロリル基である。さらに好ましくは、フェニル基、ナフチル基、リルオレニル基である。また、これらアリール基を構成するベンゼン骨格上のCHはN原子に置き換えられても良い)2つ以上が任意の位置で結合手を作り組み合いていいの置換までも良い。アリール基を構成するベンゼン骨格上のCHはN原子に置き換えられても良い)の置換基としては、好ましくは直鎖状または分導である。当、より好ましくはメチル基、エチル基、さらに好ましい。電荷導電性の観点からは、無置換の場合も好ましい。

$[0\ 0\ 5\ 4]$

アルキル基としては、好ましくはメチル基、エチル基、より好ましくはメチル基である

[0055]

分子の主軸方向から側方に伸びたアリール置換基を付与することにより、分子形状が嵩高くなるため、結晶性を低下させ、アモルファス状態の安定性が向上すると期待できる。また、アリール基は $\pi\pi$ 相互作用による分子間相互作用が期待できるため、ガラス転移点の低下を抑えつつ、アモルファス性を高めることが期待出来る。

【0056】

また、通電による発光劣化の原因として、不純物の混入が挙げられる。高分子化合物を素子に用いた場合は、高分子中の不純物の除去が難しいため、素子に不純物が混入しやすく、素子の短寿命化を引き起こす。本発明の化合物は、単一化合物であるため、再結晶法、カラムクロマトグラフィー法、昇華精製法等の精製法を適宜用いる事により、不純物の

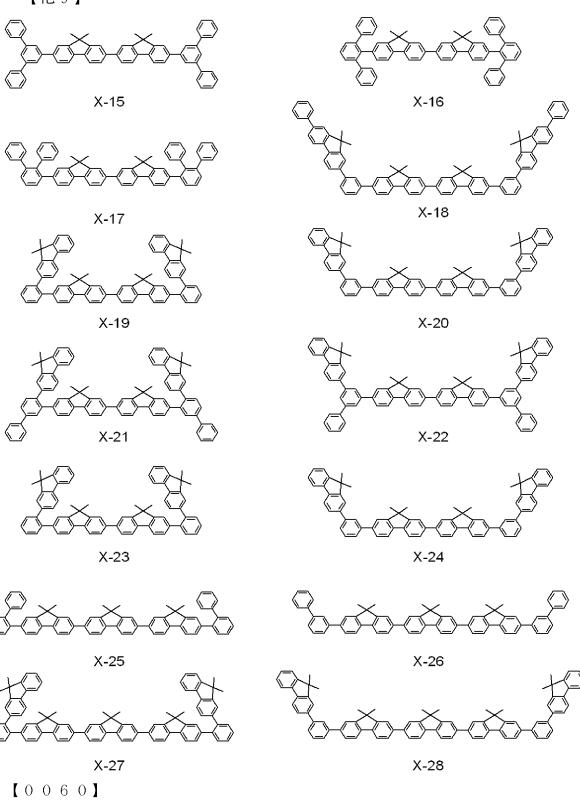
除去が容易であり、有機EL素子の高耐久化を期待する事が出来る。

[0057]

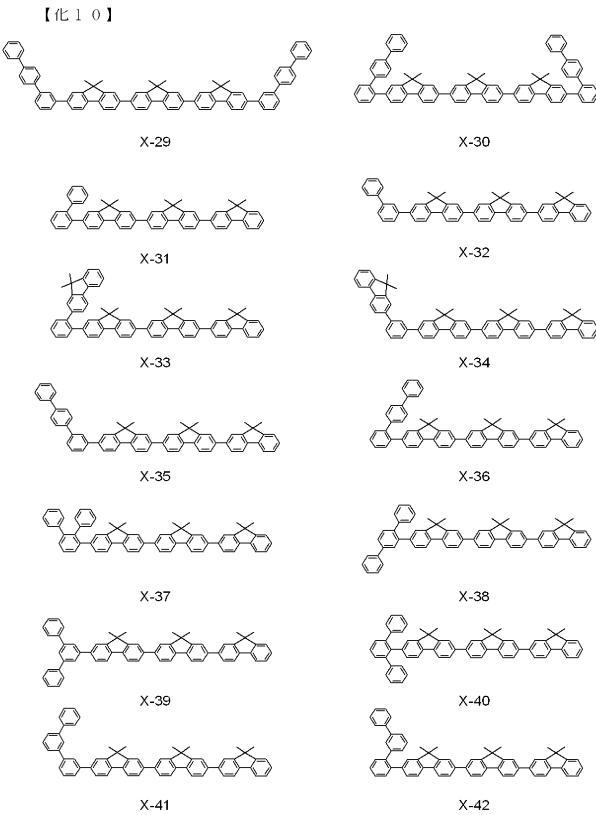
以下、本発明の化合物の具体的な構造式を下記に示す。但し、これらは、代表例を例示しただけで、本発明は、これに限定されるものではない。

[0058]

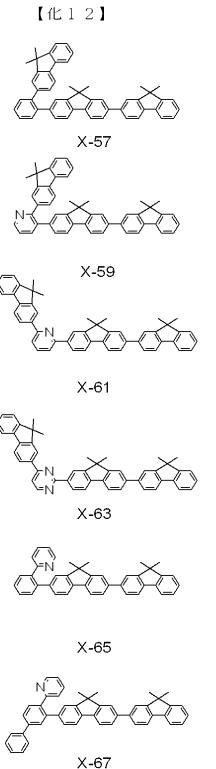
【化8】

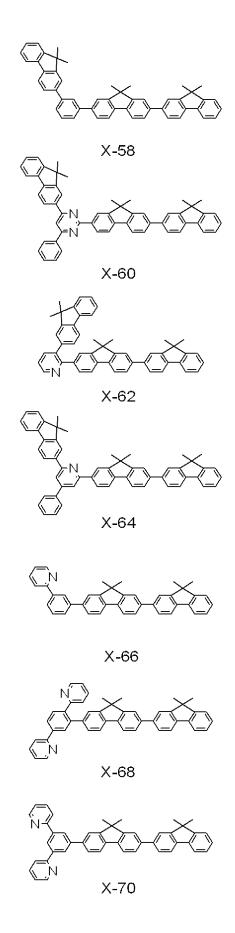


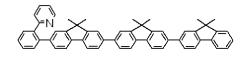
[0061]

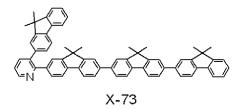


【化11】



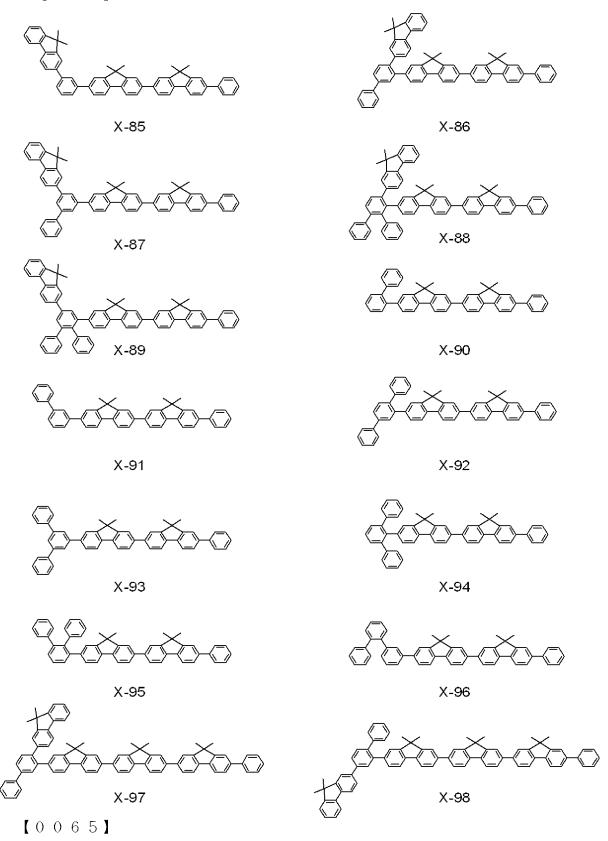






X-79

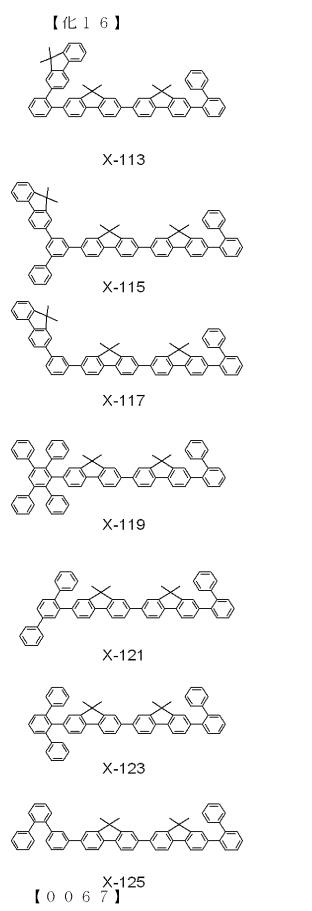
[0064]



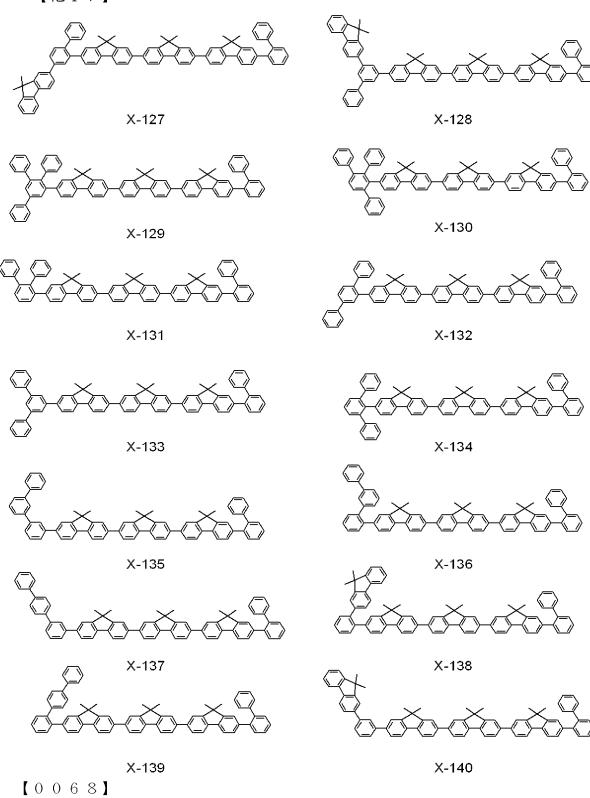
【化15】

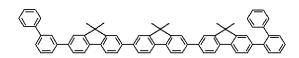
X-103

[0066]



【化17】





X-142

X-157

X-159

X-161

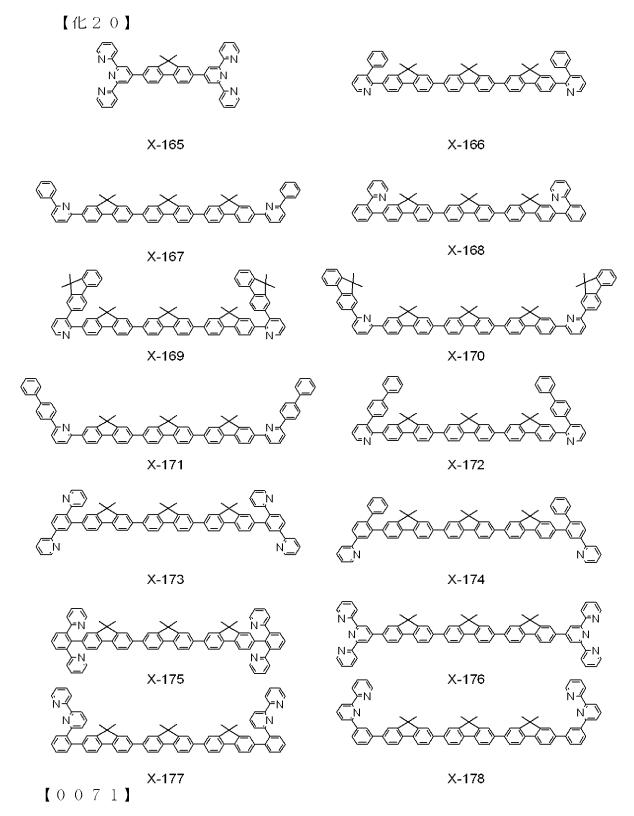
X-163 [0070]

X-154

X-156

X-158

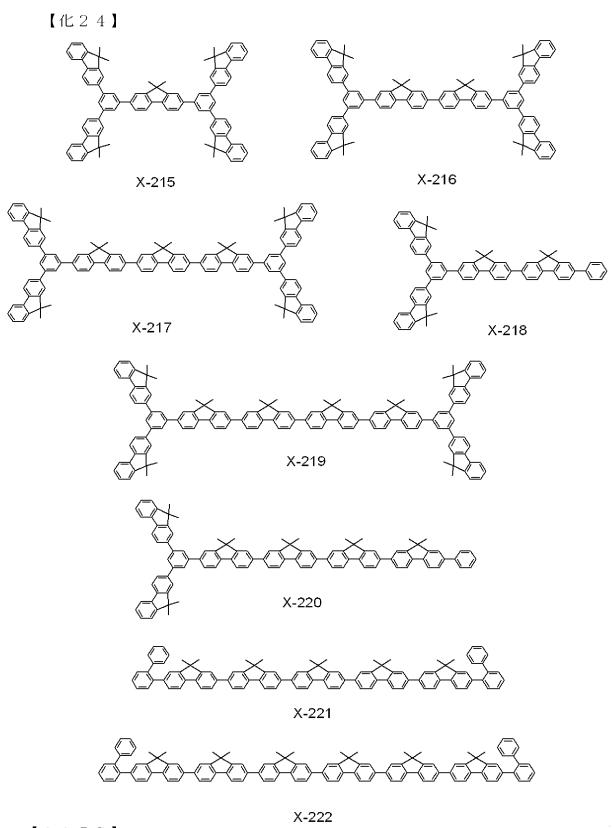
X-164



[0073]

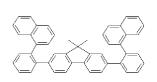
X-19**4**

X-202

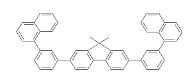


[0075]

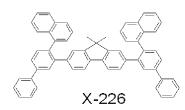
【化25】



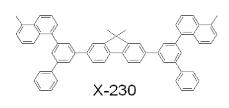
X-223

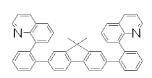


X-225

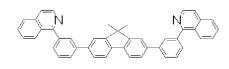


X-228

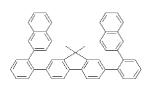




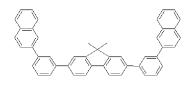
X-232



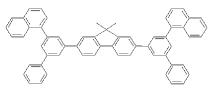
X-234 [0076]



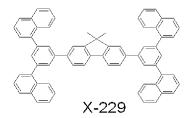
X-224



X-225

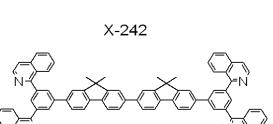


X-227



X-231

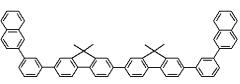
X-233



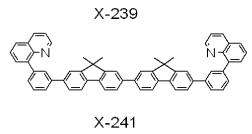
X-246

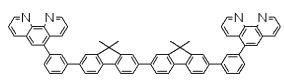
X-249

[0077]



X-237

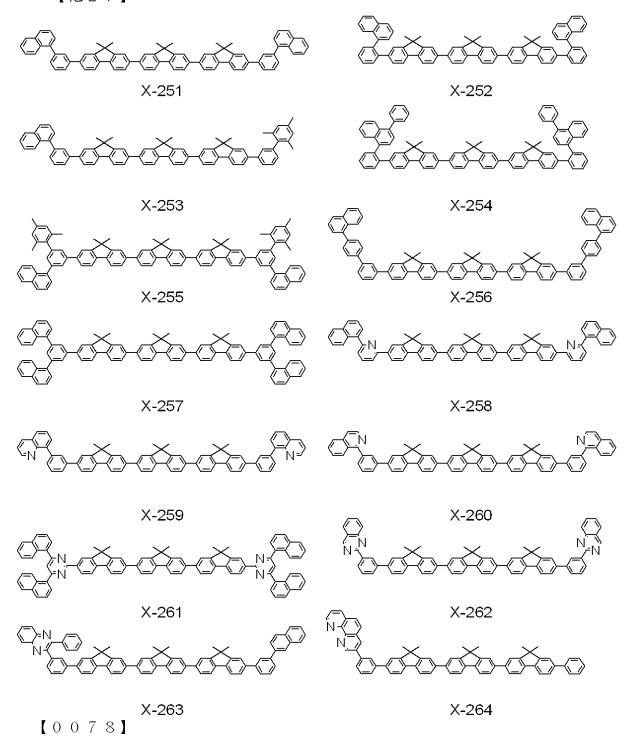




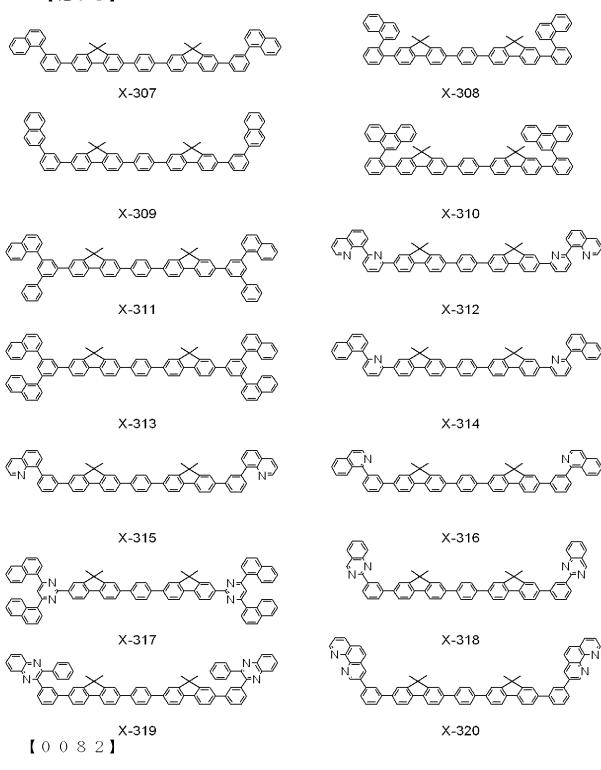
X-243

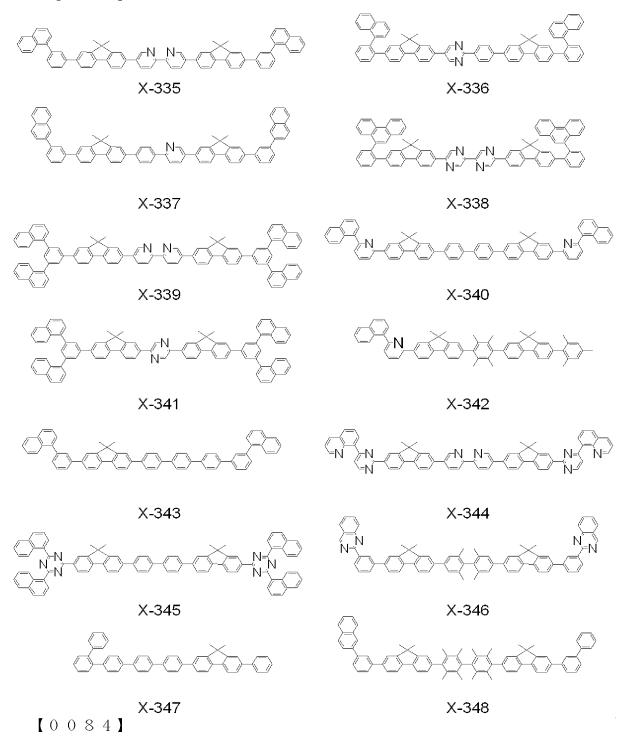
X-245

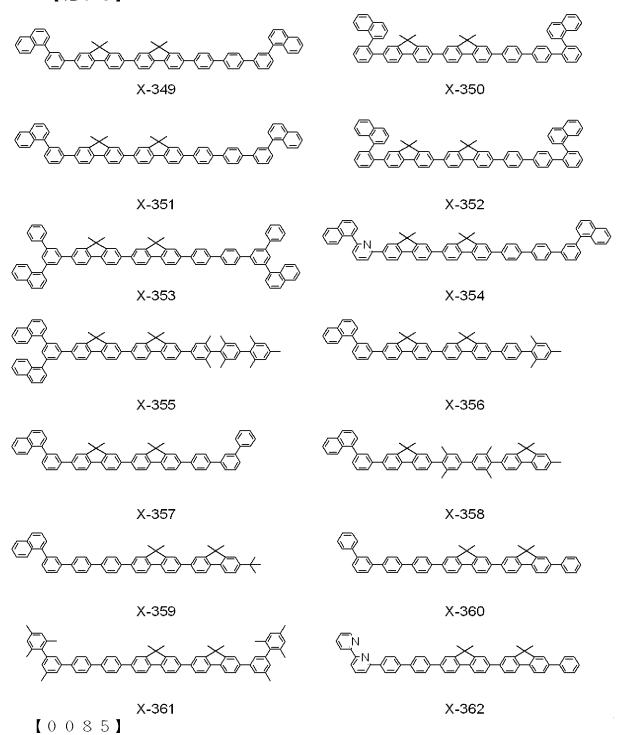
X-248

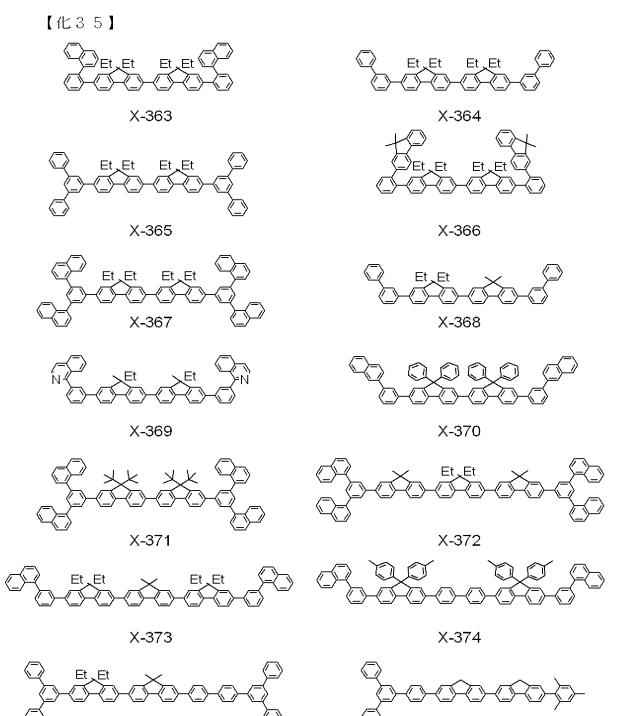


【化30】





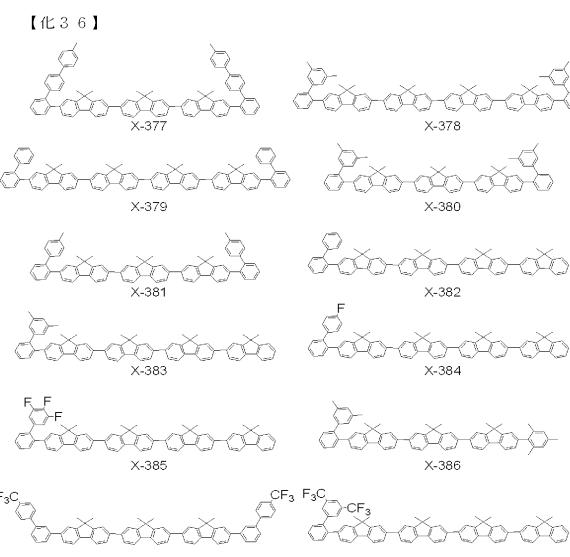


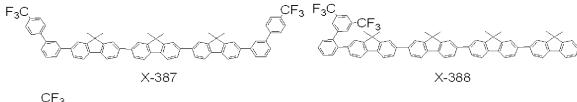


X-376

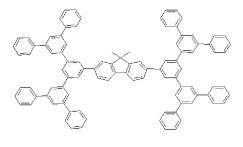
X-375

[0086]

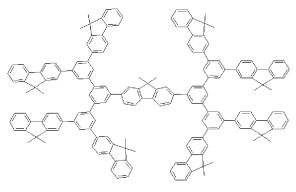




【化37】

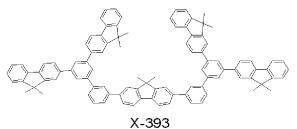


X-391



X-392

X-394



[0088]

次に、本発明の有機エレクトロルミネッセンス素子について説明する。

[0089]

本発明の有機エレクトロルミネッセンス素子は、一対の電極間に、少なくとも一層の有機化合物を含む層を挟持してなり、有機化合物を含む層の少なくとも一層、好ましくは発光層が、本発明の化合物の少なくとも1種を、好ましくは発光層のホストとして含む。

[0090]

また、本発明の化合物を発光層のホストとして使用する場合のゲスト分子は、一般的に知られている蛍光材料及び燐光発光材料を使用する事が出来るが、燐光発光材料が好ましい。高効率の発光素子を得る為には、好ましくは、燐光を発する事が知られているIr錯体、Pt錯体、Re錯体、Cu錯体、Eu錯体、Rh錯体等の金属配位化合物が好ましい。より好ましくは、強い燐光を発する事が知られているIr錯体(Ir配位化合物)が好ましい。さらに、発光層からの複数色の発光、及び、励起子や電荷伝達の補助を目的として発光層に複数の燐光発光材料を含有させる事も出来る。

$[0\ 0\ 9\ 1]$

以下に、ゲスト化合物の具体例を構造式として示す。

[0092]

XX-10 [0093]

XX-11

XX-12

XX-23

XX-24

XX-22

[0094]

XX-27

XX-29

XX-30

[0096]

【化42】

$$\begin{array}{c} \text{Me} \\ \text{O} \\ \text{Me} \end{array} \begin{array}{c} \text{F} \\ \text{CF}_3 \\ \\ \text{N} \end{array} \begin{array}{c} \\ \\ \end{array}$$

XX-41

XX-38

XX-44

XX-48

【化44】

XX-52

XX-53

XX-55

XX-54

[0099]

本発明の化合物を含む有機層を作製する場合は、真空蒸着法、キャスト法、塗布法、ス ピンコート法、インクジェット法などにより製膜することができる。

[0100]

以下、本発明の基本的な素子構成を図1に示した。

$[0\ 1\ 0\ 1\]$

図1に示したように、一般に有機EL素子は透明基板15上に、50~200nmの膜 厚を持つ透明電極14と、複数層の有機膜層と、及びこれを挟持するように金属電極11 が形成される。

$[0\ 1\ 0\ 2]$

図1(a)では、有機層が発光層12とホール輸送層13からなる例を示した。透明電 極14としては、仕事関数が大きなITOなどが用いられ、透明電極14からホール輸送 層13へホール注入しやすくしている。金属電極11には、アルミニウム、マグネシウム あるいはそれらを用いた合金など、仕事関数の小さな金属材料を用い、有機層への電子注 入をしやすくしている。

$[0\ 1\ 0\ 3\]$

発光層12には、本発明の化合物を用いているが、ホール輸送層13には、例えばトリ フェニルジアミン誘導体、代表例としてはα-NPDなど、電子供与性を有する材料も適 宜用いることができる。

$[0\ 1\ 0\ 4\]$

以上の構成した素子は電気的整流性を示し、金属電極11を陰極に透明電極14を陽極 になるように電界を印加すると、金属電極11から電子が発光層12に注入され、透明電 極15からはホールが注入される。

[0105]

注入されたホールと電子は、発光層 1 2 内で再結合して励起子が生じ、発光する。この

時ホール輸送層13は電子のブロッキング層の役割を果たし、発光層12とホール輸送層 13の間の界面における再結合効率が上がり,発光効率が上がる。

 $[0\ 1\ 0\ 6]$

さらに図1(b)では、図1(a)の金属電極11と発光層12の間に、電子輸送層1 6 が設けられている。発光機能と電子及びホール輸送機能を分離して、より効果的なキャ リアブロッキング構成にすることで、発光効率を上げている。電子輸送層16としては、 例えばオキサジアゾール誘導体などを用いることができる。

 $[0\ 1\ 0\ 7]$

また図1(c)に示すように、陽極である透明電極14側から、ホール輸送層13、発 光層12、励起子拡散防止層17、電子輸送層16、及び金属電極11からなる4層構成 とすることも望ましい形態である。

【実施例】

[0108]

以下に実施例を挙げて本発明を具体的に説明する。但し、本発明はこれらに限定される ものではない。

[0109]

<反応中間体の合成>

 $[0\ 1\ 1\ 0\]$

【化45】

$$X \longrightarrow Y$$

 $X:H,Br,I,B(OH)_2$, $B \stackrel{O}{\longrightarrow}$ $Y:Br,I,B(OH)_2$ $B \stackrel{O}{\longrightarrow}$

 $[0\ 1\ 1\ 1\]$

(X, Yはそれぞれ独立に上記の基を表す。 nは $1 \sim 5$ の整数を表す。)

 $[0\ 1\ 1\ 2]$

まず、2-ハロゲノ-9H-フルオレン、2,7-ジハロゲノ-9H-フルオレンをB u l l . Chem. Soc. Jpn. 62 (1989) 439を参考にして合成した。得 られた化合物をDMF中、CH3C1、NaOCH3を用いてフルオレンの9位のジメチル 化を行った。さらに、得られた2ーハロゲノー9ージメチルフルオレン、2,7ージハロ ゲノー9ージメチルフルオレンから、ボロン酸またはボロン酸ピナコールエステル体の合 成を行った。この合成にはORGANIC SYNTYHESES VIA BORAN ES Volume3を参考にした。

 $[0\ 1\ 1\ 3\]$

得られたこれらの化合物を用い、以下に示す反応を適宜組み合わせて上記中間体を合成 した。

鈴木カップリング(ORGANIC SYNTYHESES VIA BORANES Volume3)

ハロゲン化(Bull. Chem. Soc. Jpn. 62(1989) 439)

 $[0\ 1\ 1\ 4\]$

本発明の化合物は、上記反応中間体(フルオレン誘導体)とハロゲン化ベンゼン誘導体 及びベンゼンボロン酸誘導体を適宜組み合わせ、鈴木カップリング反応によって、合成す る事が出来る。

[0115]

<実施例1(例示化合物No.X-25の合成)>

 $[0\ 1\ 1\ 6\]$

$[0\ 1\ 1\ 7\]$

化合物 A 1 g(1.35 m m o 1 e)、2 ービフェニルボロン酸 6 7 2 m g(3.39 m m o 1 e)、P d(P P h $_3$) $_4$ 1 5 6 m g、トルエン 2 0 m 1、エタノール 1 0 m 1、2 M 一 炭酸ナトリウム水溶液 2 0 m 1を 1 0 0 m 1 ナスフラスコに仕込み、窒素気流下、8 0 $\mathbb C$ で 8 時間 攬拌を行った。反応終了後、トルエンで抽出し有機層を硫酸マグネシウムで乾燥後、乾燥剤をろ過し、溶媒を留去した。残渣をクロロホルムに溶かしアルミナカラムクロマトグラフィーで分離 精製し、トルエンより再結晶した。得られた結晶を 1 2 0 $\mathbb C$ で真空乾燥後、昇華精製を行い例示化合物 N o . X - 2 5 を 7 0 0 m g(収率:5 8 %)得た。

[0118]

MALDI-TOF MS (マトリックス支援イオン化一飛行時間型質量分析) によりこの化合物の M^+ である882.4を確認した。

[0119]

また、NMR測定によりこの化合物の構造を確認した。

¹H NMR (CDCl₃, 400MHz) σ (ppm): 7.82 (d, 4H), 7.7 (d, 4H), 7.69-7.62 (m, 20H), 7.57-7.53 (m, 4H), 7.49-7.43 (m, 12H), 7.29 (dd, 4H), 7.20-7.15 (m, 20H), 7.02 (d, 4H), 1.63 (s, 6H), 1.31 (s, 12H)

[0120]

また、この化合物のガラス転移温度は154℃であった。

$[0\ 1\ 2\ 1\]$

<実施例2>

本実施例では、素子構成として、図1(b)に示す有機層が3層の素子を使用した。

$[0\ 1\ 2\ 2\]$

ガラス基板(透明基板 15)上に 100nmの ITO(透明電極 14)をパターニングした。その ITO基板上に、以下の有機層と電極層を 10^{-5} Pa の真空チャンバー内で抵抗加熱による真空蒸着して連続製膜し、対向する電極面積が $3mm^2$ になるようにした。

ホール輸送層 13 (50nm): α -NPD

発光層 1 2 (5 0 n m): [ホスト] 例示化合物 N o . X - 2 5 、 [ゲスト] I r (4 m o p i q) 3 (重量比 4 %) と I r (b q) 3 (重量比 8 %)

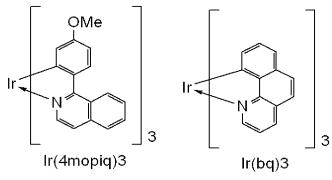
電子輸送層16(50nm): Bphen(同仁化学研究所製)

金属電極層l(lnm):KF

金属電極層 2 (130 n m): A l

[0123]

【化47】



[0124]

E L 素子の特性は、電流電圧特性を微小電流計4140B(ヒューレッドパッカード社製)で測定し、発光輝度は、BM7(トプコン社製)で測定した。

[0125]

本例の素子は14.6 c d/A、14.0 l m/W (600 c d/m^2) の効率であった。また、電圧8 V 印加時に、 610 m A/c m^2 の電流値を示した。また、この素子に 100 m A/c m^2 の連続通電を行ったところ初期輝度8090 c d/m 2 で輝度半減までの時間は、290 時間であった。これらの結果を表1に示す。

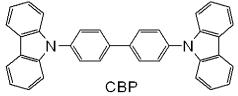
[0126]

<比較例1>

例示化合物No. X-25の代わりに、以下に示すCBPを用いる以外は実施例 2 と同様の方法により素子を作成した。

[0127]

【化48】



[0128]

本例の素子は1.7.2 c d/A、1.2.2 l m/W (6.00 c d/m 2) の効率であった。また、電圧 8 V 印加時に、1.1.3 m A/c m 2 の電流値を示した。また、この素子に1.00 m A/c m 2 の連続通電を行ったところ初期輝度 8.0.10 c d/m 2 で輝度半減までの時間は、1.4.0 時間であった。これらの結果を表1に示す。

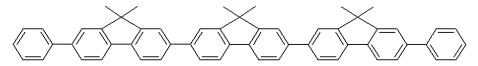
$[0 \ 1 \ 2 \ 9]$

<比較例2>

例示化合物 No. X-25の代わりに、以下に示す DB3FLを用いる以外は実施例2と同様の方法により素子を作成した。

[0130]

【化49】



DB3FL

$[0\ 1\ 3\ 1]$

本例の素子は14.3cd/A、14.01m/W(600cd/m²)の効率であっ

た。また、電圧 8 V 印加時に、 7 2 0 m A / c m^2 の電流値を示した。また、この素子に 1 0 0 m A / c m^2 の連続通電を行ったところ初期輝度 7 9 5 3 c d / m^2 で輝度半減まで の時間は、 2 6 5 時間であった。これらの結果を表 1 に示す。

[0132]

【表1】

	発光層ホスト	ガラス転移温度 (℃)	効率(lm/W) at 600 cd/m ²	電流值(mA/cm ²) at 8 V	半滅時間 (h)
実施例 2	X-25	154	14.0	610	290
比較例 1	СВР	115	12.2	113	140
比較例 2	DB3FL	138	14.0	720	265

[0133]

表1に示すように、本発明の化合物は、CBP、DB3FLよりも、高いガラス転移温度を有する。また、本発明の化合物を発光層のホストとして用いた有機EL素子は、CBPを用いた素子よりも、電力効率が高く、半減寿命が2倍程度長い優れた素子である。また、同じ電圧値での電流値が5倍程度大きく、低電圧駆動が可能である点でも、非常に優れている。

[0134]

< 実施例3 (例示化合物No. X-23の合成)>

[0135]

【化50】

[0136]

化合物 B 2 g (3.13 m m o 1 e)、2 ー ブロモフェニルボロン酸 1.3 8 g (6.89 m m o 1 e)、P d (P P h $_3$) $_4$ 4 0 0 m g、トルエン 2 0 m 1、エタノール 1 0 m 1、2 M 一 炭酸ナトリウム水溶液 2 0 m 1を 100 m 1 ナスフラスコに仕込み、窒素気流下、80 $\mathbb C$ で 4 時間 攬拌を行った。反応終了後、トルエンで抽出し有機層を硫酸マグネシウムで乾燥後、乾燥剤をろ過し、溶媒を留去した。残渣をクロロホルムに溶かしシリカゲルクロマトグラフィーで分離精製し、トルエンより再結晶し $\mathbb C$ を 1.3 7 g (収率 6.3%) 得た。

[0137]

MALDI-TOF MS (マトリックス支援イオン化一飛行時間型質量分析)によりこの化合物の M^+ である694.1を確認した。

[0138]

また、NMR測定によりこの化合物の構造を確認した。

¹H NMR (CDC13, 400MHz) σ (ppm): 7.81 (m, 4H), 7.69 (m, 6H), 7.53 (d, 2H), 7.40 (m, 6H), 7.02 (m, 2H), 1.61 (s, 12H).

[0139]

【化51】

$$C \xrightarrow{Br} + C \xrightarrow{Br} + C$$

[0140]

化合物 C 1 g(1.44 mm o 1 e)、2 ー(9,9 ージメチル)ーフルオレンボロン酸ピナコールエステル 1.0 1 g(3.16 mm o 1 e)、P d(P P h $_3$) $_4$ 85 m g、トルエン 2 0 m 1、エタノール 1 0 m 1、2 M 一 炭酸ナトリウム水溶液 2 0 m 1を 100 m 1 ナスフラスコに仕込み、窒素気流下、80℃で4時間攪拌を行った。反応終了後、トルエンで抽出し有機層を硫酸マグネシウムで乾燥後、乾燥剤をろ過し、溶媒を留去した。残渣をクロロホルムに溶かしアルミナカラムクロマトグラフィーで分離精製し、トルエンより再結晶した。得られた結晶を 120℃で真空乾燥後、昇華精製を行い例示化合物 N o . X ー 23を 718 m g(収率:54%)得た。

$[0\ 1\ 4\ 1\]$

MALDI-TOF MS (マトリックス支援イオン化ー飛行時間型質量分析)によりこの化合物の M^+ である922.5を確認した。

[0142]

また、NMR測定によりこの化合物の構造を確認した。

¹H NMR (CDC13, 400MHz) σ (ppm): 7.67 (m, 2H), 7.63 (m, 2H), 7.59-7.52 (m, 12H), 7.46 (m, 4H), 7.32-7.20 (m, 10H), 7.12 (d, 4H), 1.26 (s, 12H), 1.22 (s, 12H)

[0143]

また、この化合物のガラス転移温度は170℃であった。

 $[0\ 1\ 4\ 4\]$

<実施例4 (例示化合物No. X-24の合成)>

[0145]

【化52】

[0146]

化合物 B 2 g(3.13 mm o 1 e)、3 ーブロモフェニルボロン酸 1.3 8 m g(6.8 9 mm o 1 e)、P d(P P h $_3$) $_4$ 4 0 0 m g、トルエン 2 0 m 1、エタノール 1 0 m 1、2 M 一 炭酸ナトリウム水溶液 2 0 m 1を 1 0 0 m 1 ナスフラスコに仕込み、窒素気流下、80℃で4時間攪拌を行った。反応終了後、トルエンで抽出し有機層を硫酸マグネシウムで乾燥後、乾燥剤を 3 過し、溶媒を留去した。残渣を クロロホルムに溶かしアルミナカラム クロマト グラフィーで分離 精製し、トルエンより 再結晶 し化合物 D を 1.5 7 g(収率:72%)得た。

$[0\ 1\ 4\ 7\]$

MALDI-TOF MS (マトリックス支援イオン化一飛行時間型質量分析) によりこの化合物の M^+ である 6 9 4 . 1 を確認した。

[0148]

また、NMR測定によりこの化合物の構造を確認した。

¹H NMR (CDC13, 400MHz) σ (ppm): 7.83 (d, 6H), 7.71-7.56 (m, 10H), 7.49 (m, 2H), 7.34 (t, 4H), 1.62 (s, 12H).

[0149]

【化53】

 $[0\ 1\ 5\ 0\]$

化合物 D 1 g(1.44 mm o 1 e)、2 ー(9,9 ージメチル)ーフルオレンボロン酸ピナコールエステル 1.0 1 g(3.16 mm o 1 e)、P d(P P h $_3$) $_4$ 85 m g、トルエン 20 m 1、エタノール 10 m 1、2 M 一 炭酸ナトリウム水溶液 20 m 1を100 m 1 ナスフラスコに仕込み、窒素気流下、80 ℃で4時間攪拌を行った。反応終了後、トルエンで抽出し有機層を硫酸マグネシウムで乾燥後、乾燥剤をろ過し、溶媒を留去した。残渣をクロロホルムに溶かしアルミナカラムクロマトグラフィーで分離精製し、トルエンより再結晶した。得られた結晶を120℃で真空乾燥後、昇華精製を行い例示化合物 N o . X − 24 を 884 m g(収率:64%)得た。

 $[0\ 1\ 5\ 1]$

MALDI-TOF MS (マトリックス支援イオン化ー飛行時間型質量分析)によりこの化合物の M^+ である922.5を確認した。

[0152]

また、NMR測定によりこの化合物の構造を確認した。

 1 H NMR (CDC13, 400MHz) σ (ppm): 7.93 (m, 2H), 7.85 (m, 6H), 7.81-7.43 (m, 18H), 7.58 (m, 4H), 7.47 (m, 2H), 7.35 (d, 4H), 1.64 (s, 12H), 1.56 (s, 1

2 H)

[0153]

また、この化合物のガラス転移温度は151℃であった。

 $[0\ 1\ 5\ 4\]$

< 実施例5 (例示化合物No. X-31の合成)>

[0155]

【化54】

$$B(OH)_2 + Br$$

[0156]

 $2-ビフェニルー2-イルー7-ブロモー9,9-ジメチルー9H-フルオレン1g(2.35 mm o 1 e)、9,9,9',9'-テトラメチルー9H,9'H-【2,2'] ビフルオレニルー7ーボロン酸1161mg(2.70 mm o 1 e)、P d(P P h <math>_3$) $_4$ 90 m g、トルエン20 m l、エタノール10 m l、2 M-炭酸ナトリウム水溶液20 m lを100 m l ナスフラスコに仕込み、窒素気流下、80℃で8時間攪拌を行った。反応終了後、トルエンで抽出し有機層を硫酸マグネシウムで乾燥後、乾燥剤をろ過し、溶媒を留去した。残渣をクロロホルムに溶かしアルミナカラムクロマトグラフィーで分離精製し、トルエンより再結晶した。得られた結晶を120℃で真空乾燥後、昇華精製を行い例示化合物No.X-31を1mg(収率:68%)得た。

[0157]

MALDI-TOF MS (マトリックス支援イオン化一飛行時間型質量分析)によりこの化合物の M^+ である730.4を確認した。

[0158]

また、NMR測定によりこの化合物の構造を確認した。

¹H NMR (CDC13, 400MHz) σ (ppm): 7.81 (m, 5H), 7.68 (m, 9H), 7.56 (m, 1H), 7.46 (m, 4H), 7.34 (m, 3H), 7.18 (m, 5H), 7.03 (m, 1H), 1.64 (s, 6H), 1.58 (s, 6H), 1.31 (s, 6H)

[0159]

また、この化合物のガラス転移温度は141℃であった。

 $[0\ 1\ 6\ 0\]$

実施例1、実施例3、実施例4、実施例5、比較例1、比較例2のDSC測定による、物性値を表2にまとめた。

 $[0\ 1\ 6\ 1\]$

DCS測定はパーキンエルマー製Pyris DSC1を用い測定した。ガラス転移温度の測定はガラス状態形成後、20(\mathbb{C}/\mathcal{H})で昇温したときのガラス転移点を採用した。また、融点からの降温過程は40(\mathbb{C}/\mathcal{H})で測定した。

 $[0\ 1\ 6\ 2]$

DSC装置による冷却過程でガラス転移点が観測されないものに関しては、融点+10 ℃まで昇温後、液体窒素により急冷しガラス状態を作成した。

 $[0\ 1\ 6\ 3\]$

	化合物	a) ガラス転移温度 b) 再結晶化温度 (°C)	b) 再結晶化温度 (°C)	温度差 (°C) [a)-b)]	融点 (C)	冷却過程での 再結晶化 (°C)
比較例1	CBP	115	150	35	285	283
比較例2	DB3FL	138	184	46	308	306
実施例1	X-25	154	236	82	340	観測されない
実施例3	X-23	170	292	122	373	観測されない
実施例4	X-24	151	240	68	327	観測されない
実施例5	X-31	141	330	189	254	観測されない

$[0\ 1\ 6\ 4\]$

表 2 に示すように、本発明の化合物は、DSCでの同一条件下での昇温過程におけるガラス転移点と再結晶化温度の差は、本発明の化合物の方が、比較例 1、比較例 2 に比べ広くなっている。比較例 1 , 2 の化合物に比べ本発明の化合物では 2 倍弱~ 4 倍強の温度差が観測された。一方、融点からの降温過程では、CBP、DB3FLでは、速やかに結晶化が観測されるのに対し、本発明の化合物は、結晶化をすることなくガラス転移点を迎え、ガラス状態を得る事が観測された。これらのことは、本発明の化合物が、CBP、DB3FLに比べ、より安定なアモルファス状態を作ることができることを示唆しており、また、アモルファス膜の作成にも有利に働くと言える。

[0165]

本発明の化合物は、DB3FLには無い分子長軸方向から側方にアリール基を付与したことによって、アモルファス膜作成に有利に働き、アモルファス性が向上した点において非常に優れていると言える。

$[0\ 1\ 6\ 6]$

< 実施例6 (例示化合物 No. X-1の合成) >

実施例3の化合物Bの代わりに、2、7ージョードー(9、9ージメチル)ーフルオレ

ンを用いる以外は実施例3と同様の方法で例示化合物No. X-1を合成する事が出来る

[0167]

< 実施例7 (例示化合物No. X-3の合成)>

実施例 4 の化合物 B の代わりに、 2 , 7 ージョードー(9 , 9 ージメチル)ーフルオレンを用いる以外は実施例 4 と同様の方法で例示化合物 N o . X - 3 を合成する事が出来る

[0168]

< 実施例8 (例示化合物No. X-5の合成)>

[0169]

【化55】

 $[0 \ 1 \ 7 \ 1]$

MALDI-TOF MS (マトリックス支援イオン化一飛行時間型質量分析)によりこの化合物の M^+ である498.2を確認した。

[0172]

また、NMR測定によりこの化合物の構造を確認した。

¹H NMR (CDCl₃, 400MHz) σ (ppm): 7.59 (d, 2H), 7. 52 (m, 2H), 7.44-7.39 (m, 6H), 7.24 (dd, 2H), 7.2 2-7.11 (m, 10H), 6.94 (d, 2H), 0.97 (s, 6H)

 $[0\ 1\ 7\ 3]$

また、この化合物のガラス転移温度は80℃であった。

 $[0\ 1\ 7\ 4\]$

<実施例9 (例示化合物No. X-6の合成)>

実施例8の2-ビフェニルボロン酸の代わりに、3-ビフェニルボロン酸を用いる以外は実施例8と同様の方法で例示化合物No.X-6を合成する事が出来る。

[0175]

< 実施例10 (例示化合物No. X-8の合成)>

実施例8の2-ビフェニルボロン酸の代わりに、2,5-ジフェニルベンゼンボロン酸を用いる以外は実施例8と同様の方法で例示化合物No.X-8を合成する事が出来る。

 $[0\ 1\ 7\ 6]$

< 実施例11 (例示化合物No. X-12の合成)>

実施例1の化合物Aの代わりに、化合物Bを用いる以外は実施例1と同様の方法で例示化合物No.X-12を合成する事が出来る。

 $[0\ 1\ 7\ 7]$

< 実施例12 (例示化合物No. X-13の合成)>

実施例11の2ービフェニルボロン酸の代わりに、3ービフェニルボロン酸を用いる以

外は実施例11と同様の方法で例示化合物No. X-13を合成する事が出来る。

[0178]

< 実施例13 (例示化合物No. X-14の合成)>

実施例11の2-ビフェニルボロン酸の代わりに、<math>2, 5-ジフェニルベンゼンボロン酸を用いる以外は実施例<math>11と同様の方法で例示化合物No.X-14を合成する事が出来る。

$[0\ 1\ 7\ 9]$

< 実施例14 (例示化合物No. X-15の合成)>

実施例 1002, 7-ジョードー(9,9-ジメチル)-フルオレンの代わりに化合物 Bを用いる以外は実施例 <math>10と同様の方法で例示化合物 No. X-15を合成する事が出来る。

[0180]

<実施例15 (例示化合物No. X-19の合成)>

実施例6の2,7ージョードー(9,9ージメチル)ーフルオレンの代わりに、化合物Bを用いる以外は実施例6と同様の方法で例示化合物No.X-19を合成する事が出来る。

[0181]

< 実施例16 (例示化合物No. X-20の合成)>

実施例7の2,7ージョードー(9,9ージメチル)ーフルオレンの代わりに、化合物Bを用いる以外は実施例7と同様の方法で例示化合物No.X-20を合成する事が出来る。

[0182]

< 実施例17 (例示化合物No. X-22の合成)>

実施例14の3,5-ジフェニルベンゼンボロン酸の代わりに、3-(9,9ジメチル)フルオレニル-5-フェニルベンゼンボロン酸を用いる以外は実施例14と同様の方法で例示化合物No.X-22を合成する事が出来る。

[0183]

< 実施例18 (例示化合物No. X-26の合成)>

実施例1の2-ビフェニルボロン酸の代わりに、3-ビフェニルボロン酸を用いる以外は実施例1と同様の方法で例示化合物No.X-26を合成する事が出来る。

[0184]

< 実施例19 (例示化合物No. X-27の合成)>

[0185]

【化56】

[0186]

化合物 A 9 5 6 m g (1.3 m m o 1 e)、2 ー フルオレニルフェ r ニルボロン酸 9 0 0 m g (2.86 m m o 1 e)、P d (P P h $_3$) $_4$ 3 8 0 m g、トルエン 2 0 m 1、エタノール 1 0 m 1、2 M 一 炭酸ナトリウム水溶液 2 0 m 1を 1 0 0 m 1 ナスフラスコに仕込み、窒素気流下、80℃で8時間攪拌を行った。反応終了後、トルエンで抽出し有機層を硫酸マグネシウムで乾燥後、乾燥剤をろ過し、溶媒を留去した。残渣をクロロホルムに

溶かしアルミナカラムクロマトグラフィーで分離精製し、トルエンより再結晶した。得られた結晶を120 Cで真空乾燥し、例示化合物No. X-27を980mg(収率:67%)得た。

[0187]

MALDI-TOF MS (マトリックス支援イオン化一飛行時間型質量分析) によりこの化合物の M^+ である1 1 3 1 \dots 5 を確認した。

[0188]

また、NMR測定によりこの化合物の構造を確認した。

¹H NMR (CDC13, 400MHz) σ (ppm): 7.78 (d, 2H), 7.70 (d, 2H), 7.66-7.56 (m, 18H), 7.48-7.45 (m, 4H), 7.33-7.21 (m, 10H), 7.14 (m, 4H), 1.60 (s, 6H), 1.28 (s, 12H), 1.23 (s, 12H)

[0189]

<実施例20 (例示化合物No. X-28の合成)>

実施例4の化合物Bの代わりに、化合物Aを用いる以外は実施例4と同様の方法で例示化合物No.X-28を合成する事が出来る。

[0190]

< 実施例21 (例示化合物No. X-29の合成)>

[0191]

< 実施例22 (例示化合物No. X-30の合成)>

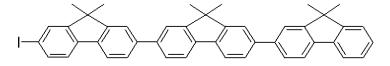
[0192]

< 実施例23 (例示化合物No. X-31の合成)>

実施例1の化合物Aの代わりに、化合物D1を用い2ービフェニルボロン酸を1等量とすること以外は実施例1と同様の方法で例示化合物No.X-31を合成する事が出来る

[0193]

【化57】



化合物D1

[0194]

< 実施例24 (例示化合物No. X-32の合成)>

実施例23の2-ビフェニルボロン酸の代わりに、3-ビフェニルボロン酸を用いること以外は実施例23と同様の方法で例示化合物No.X-32を合成する事が出来る。

 $[0\ 1\ 9\ 5]$

< 実施例25 (例示化合物No. X-33の合成)>

実施例3のBの代わりに、化合物D1を用い2ー(9,9ージメチル)ーフルオレンボロン酸ピナコールエステルを1等量とすること以外は実施例3と同様の方法で例示化合物No.X-33を合成する事が出来る。

[0196]

< 実施例26 (例示化合物No. H-34の合成)>

実施例4の化合物Bの代わりに、化合物Dlを用い2-(9,9-ジメチル)-フルオ

レンボロン酸ピナコールエステルを 1 等量とすること以外は実施例 4 と同様の方法で例示化合物 No. X-3 4 を合成する事が出来る。

[0197]

< 実施例27 (例示化合物No. X-39の合成)>

実施例23の2-ビフェニルボロン酸の代わりに、3,5-ジフェニルベンゼンボロン酸を用いること以外は実施例23と同様の方法で例示化合物N o. X-39を合成する事が出来る。

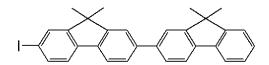
[0198]

< 実施例28 (例示化合物No. X-48の合成)>

実施例23の化合物D1の代わりに、化合物Eを用いる以外は実施例23と同様の方法で例示化合物No.X-48を合成する事が出来る。

[0199]

【化58】



化合物E

[0200]

<実施例29 (例示化合物No. X-49の合成)>

実施例24の化合物D1の代わりに、化合物Eを用いる以外は実施例24と同様の方法で例示化合物No.X-49を合成する事が出来る。

[0201]

<実施例30(例示化合物No. X-51の合成)>

実施例27の化合物D1の代わりに、化合物Eを用いる以外は実施例27と同様の方法で例示化合物No.X-51を合成する事が出来る。

[0202]

< 実施例31 (例示化合物No. X-57の合成)>

実施例25の化合物D1の代わりに、化合物Eを用いる以外は実施例25と同様の方法で例示化合物No.X-57を合成する事が出来る。

[0203]

< 実施例32 (例示化合物No. X-58の合成)>

実施例26の化合物D1の代わりに、化合物Eを用いる以外は実施例26と同様の方法で例示化合物No.X-58を合成する事が出来る。

[0204]

< 実施例33 (例示化合物No. X-61の合成)>

実施例28の化合物Eの代わりに、化合物Fを用い、2ービフェニルベンゼンボロン酸の代わりに化合物Gを用いる以外は実施例28と同様の方法で例示化合物No.X-61を合成する事が出来る。

[0205]

化合物F

化合物G

[0206]

< 実施例34 (例示化合物No. X-62の合成)>

実施例33の化合物Gの代わりに化合物Hを用いる以外は実施例33と同様の方法で例示化合物No.X-62を合成する事が出来る。

[0207]

【化60】

化合物H

[0208]

< 実施例35 (例示化合物No. X-63の合成)>

実施例33の化合物Gの代わりに化合物Jを用いる以外は実施例33と同様の方法で例示化合物No.X-63を合成する事が出来る。

[0209]

【化61】

$$N$$
 N
 N
 N
 N

化合物J

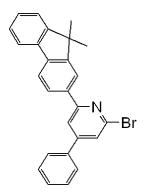
[0210]

< 実施例36 (例示化合物No. X-64の合成)>

実施例33の化合物Gの代わりに化合物 I を用いる以外は実施例33と同様の方法で例示化合物No.X-64を合成する事が出来る。

[0211]

【化62】



化合物I

[0212]

< 実施例37 (例示化合物No. X-65の合成)>

実施例33の化合物Gの代わりに化合物Kを用いる以外は実施例33と同様の方法で例示化合物No.X-65を合成する事が出来る。

[0213]

【化63】

化合物K

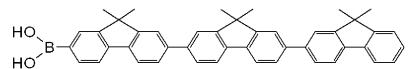
[0214]

< 実施例38 (例示化合物No. X-71の合成)>

実施例33の化合物Fの代わりに化合物Nを用い、化合物Gの代わりに化合物Kを用いること以外は実施例33と同様の方法で例示化合物No.X-71を合成する事が出来る

[0215]

【化64】



化合物N

[0216]

< 実施例39 (例示化合物No. X-72の合成)>

実施例38の化合物Kの代わりに化合物Mを用いること以外は実施例38と同様の方法で例示化合物No.X-72を合成する事が出来る。

[0217]

【化65】

化合物M

[0218]

< 実施例40 (例示化合物No. X-73の合成)>

実施例38の化合物Kの代わりに化合物Hを用いること以外は実施例38と同様の方法で例示化合物No.X-73を合成する事が出来る。

[0219]

< 実施例41 (例示化合物No. X-74の合成)>

実施例38の化合物Kの代わりに化合物Gを用いること以外は実施例38と同様の方法で例示化合物No.X-74を合成する事が出来る。

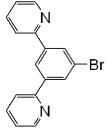
[0220]

< 実施例42 (例示化合物No. X-78の合成)>

実施例38の化合物Kの代わりに化合物N1を用いること以外は実施例38と同様の方法で例示化合物No.X-78を合成する事が出来る。

[0221]

【化66】



化合物N1

[0222]

<実施例43 (例示化合物No. X-82の合成)>

実施例38の化合物Kの代わりに化合物Lを用いること以外は実施例38と同様の方法で例示化合物No.X-82を合成する事が出来る。

[0223]

【化67】

化合物L

[0224]

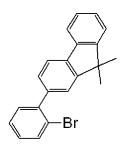
< 実施例44 (例示化合物No. X-84の合成)>

実施例38の化合物Nの代わりに化合物Oを用い、化合物Kの代わりに化合物Pを用いること以外は実施例38と同様の方法で例示化合物No.X-84を合成する事が出来る

[0225]

【化68】

化合物O



化合物P

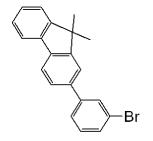
 $[0\ 2\ 2\ 6]$

< 実施例45 (例示化合物No. X-85の合成)>

実施例44の化合物Pの代わりに化合物Qを用いること以外は実施例44と同様の方法で例示化合物No.X-85を合成する事が出来る。

[0227]

【化69】



化合物Q

[0228]

<実施例46 (例示化合物No. X-86の合成)>

実施例44の化合物Pの代わりに化合物Rを用いること以外は実施例44と同様の方法で例示化合物No.X-86を合成する事が出来る。

[0229]

【化70】

化合物R

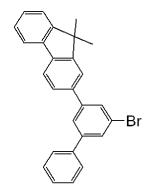
[0230]

< 実施例47 (例示化合物No. X-87の合成)>

実施例44の化合物Pの代わりに化合物Sを用いること以外は実施例44と同様の方法で例示化合物No.X-87を合成する事が出来る。

[0231]

【化71】



化合物S

[0232]

< 実施例48 (例示化合物No. X-90の合成)>

実施例 4 4 の化合物 P の代わりに 2-ビフェニルブロマイドを用いること以外は実施例 4 4 と同様の方法で例示化合物 N o . X-9 0 を合成する事が出来る。

[0 2 3 3]

< 実施例49 (例示化合物No. X-91の合成)>

実施例44の化合物Pの代わりに3-ビフェニルブロマイドを用いること以外は実施例44と同様の方法で例示化合物No.X-91を合成する事が出来る。

[0234]

< 実施例50 (例示化合物No. X-92の合成)>

実施例 4 4 の化合物 P の代わりに 2 , 5 - ジフェニルブロモベンゼンを用いること以外は実施例 4 4 と同様の方法で例示化合物 N o . X - 9 2 を合成する事が出来る。

[0235]

< 実施例51 (例示化合物No. X-93の合成)>

実施例 4 4 の化合物 P の代わりに 3 , 5 - ジフェニルブロモベンゼンを用いること以外は実施例 4 4 と同様の方法で例示化合物 N o . X - 9 3 を合成する事が出来る。

[0236]

< 実施例52 (例示化合物No. X-97の合成)>

実施例38の化合物Nの代わりに化合物Tを用い、化合物Kの代わりに化合物Rを用い

ること以外は実施例38と同様の方法で例示化合物No. X-97を合成する事が出来る

[0237]

【化72】

化合物T

[0238]

<実施例53 (例示化合物No. X-98の合成)>

実施例52の化合物Rの代わりに化合物Uを用いること以外は実施例52と同様の方法で例示化合物No.X-98を合成する事が出来る。

[0239]

【化73】

化合物U

[0240]

< 実施例54 (例示化合物No. X-103の合成)>

実施例52の化合物Rの代わりに2,5-ジフェニルブロモベンゼンを用いること以外は実施例52と同様の方法で例示化合物No.X-103を合成する事が出来る。

[0241]

< 実施例55 (例示化合物No. X-104の合成)>

実施例 52 の化合物 R の代わりに 3 , 5-ジフェニルブロモベンゼンを用いること以外は実施例 52 と同様の方法で例示化合物 N o . X-104 を合成する事が出来る。

[0242]

< 実施例56 (例示化合物No. X-108の合成)>

実施例52の化合物Rの代わりに2-ビフェニルブロマイドを用いること以外は実施例52と同様の方法で例示化合物No.X-108を合成する事が出来る。

[0243]

< 実施例57 (例示化合物No. X-109の合成)>

実施例52の化合物Rの代わりに3-ビフェニルブロマイドを用いること以外は実施例52と同様の方法で例示化合物No.X-109を合成する事が出来る。

 $[0\ 2\ 4\ 4\]$

< 実施例58 (例示化合物No. X-110の合成)>

実施例52の化合物Rの代わりに化合物Qを用いること以外は実施例52と同様の方法で例示化合物No.X-110を合成する事が出来る。

[0245]

< 実施例59 (例示化合物No. X-111の合成)>

実施例52の化合物Rの代わりに化合物Pを用いること以外は実施例52と同様の方法

で例示化合物No. X-111を合成する事が出来る。

[0246]

< 実施例60(例示化合物No. X-112の合成)>

実施例52の化合物Rの代わりに化合物Sを用いること以外は実施例52と同様の方法で例示化合物No.X-112を合成する事が出来る。

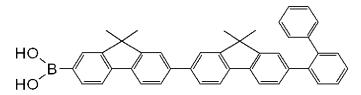
[0247]

< 実施例 6 1 (例示化合物 No. X-113の合成)>

実施例38の化合物Nの代わりに化合物Vを用い、化合物Kの代わりに化合物Pを用いること以外は実施例38と同様の方法で例示化合物No.X-113を合成する事が出来る。

[0248]

【化74】



化合物٧

[0249]

< 実施例62 (例示化合物No. X-114の合成)>

実施例61の化合物Pの代わりに化合物Qを用いること以外は実施例61と同様の方法で例示化合物No.X-114を合成する事が出来る。

[0250]

< 実施例63 (例示化合物No. X-115の合成)>

実施例 6 1 の化合物 P の代わりに化合物 S を用いること以外は実施例 6 1 と同様の方法で例示化合物 N o . X-115 を合成する事が出来る。

[0251]

< 実施例64 (例示化合物No. X-116の合成)>

実施例61の化合物Pの代わりに化合物Rを用いること以外は実施例61と同様の方法で例示化合物No.X-116を合成する事が出来る。

 $[0\ 2\ 5\ 2]$

< 実施例65 (例示化合物No. X-120の合成)>

実施例 6 1 の化合物 P の代わりに 2 ービフェニルブロマイドを用いること以外は実施例 6 1 と同様の方法で例示化合物 N o . X-1 2 0 を合成する事が出来る。

[0253]

< 実施例66 (例示化合物No. X-121の合成)>

実施例 61 の化合物 P の代わりに 2 , 5-ジフェニルブロモベンゼンを用いること以外は実施例 61 と同様の方法で例示化合物 N o . X-121 を合成する事が出来る。

[0254]

< 実施例67 (例示化合物 No. X-122の合成)>

実施例 6 1 の化合物 P の代わりに 3 , 5 - ジフェニルブロモベンゼンを用いること以外は実施例 6 1 と同様の方法で例示化合物 N o . X-1 2 2 を合成する事が出来る。

[0255]

< 実施例68 (例示化合物No. X-126の合成)>

実施例38の化合物Nの代わりに化合物Wを用い、化合物Kの代わりに化合物Rを用いること以外は実施例38と同様の方法で例示化合物No.X-126を合成する事が出来る。

[0256]

【化75】

化合物W

[0257]

< 実施例69 (例示化合物No. X-127の合成)>

実施例68の化合物Rの代わりに化合物Uを用いること以外は実施例68と同様の方法で例示化合物No.X-127を合成する事が出来る。

[0258]

< 実施例70 (例示化合物No. X-128の合成)>

実施例68の化合物Rの代わりに化合物Sを用いること以外は実施例68と同様の方法で例示化合物No.X-128を合成する事が出来る。

[0259]

< 実施例71例示化合物No. X-132の合成)>

実施例 68 の化合物 R の代わりに 2 , 5- ジフェニルブロモベンゼンを用いること以外は実施例 68 と同様の方法で例示化合物 N o . X-132 を合成する事が出来る。

[0260]

< 実施例72例示化合物No. X-133の合成)>

実施例68の化合物Rの代わりに3,5-ジフェニルブロモベンゼンを用いること以外は実施例68と同様の方法で例示化合物No.X-133を合成する事が出来る。

$[0\ 2\ 6\ 1\]$

< 実施例73例示化合物No. X-137の合成)>

実施例 68 の化合物 R の代わりに 1 、 1 ' : 4 ' , 1 ' ' - 9 - リフェニル - 3 - ブロマイドを用いること以外は実施例 68 と同様の方法で例示化合物 N o . X-137 を合成する事が出来る。

[0262]

< 実施例74例示化合物No. X-138の合成)>

実施例68の化合物Rの代わりに化合物Qを用いること以外は実施例68と同様の方法で例示化合物No.X-138を合成する事が出来る。

[0263]

< 実施例75例示化合物No. X-139の合成)>

実施例68の化合物Rの代わりに1,1 ':4 ',1 ','-ターリフェニルー2ーブロマイドを用いること以外は実施例68と同様の方法で例示化合物No.X-139を合成する事が出来る。

[0264]

< 実施例 7 6 例示化合物 N o . X - 1 4 0 の合成) >

実施例68の化合物Rの代わりに化合物Pを用いること以外は実施例68と同様の方法で例示化合物No.X-140を合成する事が出来る。

$[0\ 2\ 6\ 5]$

< 実施例77例示化合物No. X-141の合成)>

実施例 680、化合物 Rの代わりに 3s-ビフェニルブロマイドを用いること以外は実施例 68と同様の方法で例示化合物 No. X-141を合成する事が出来る。

[0266]

< 実施例78 (例示化合物No. X-142の合成)>

実施例1の化合物Aの代わりに、化合物Adを用い、2ービフェニルボロン酸の代わりに化合物Hを用いる以外は実施例1と同様の方法で例示化合物No.X-142を合成す

る事が出来る。

[0267]

【化76】

化合物Ad

[0268]

< 実施例79 (例示化合物No. X-143の合成)>

実施例78の化合物Hの代わりに、化合物Gを用いる以外は実施例78と同様の方法で例示化合物No.X-143を合成する事が出来る。

[0269]

< 実施例80 (例示化合物No. X-144の合成)>

実施例78の化合物Hの代わりに、化合物Aaを用いる以外は実施例78と同様の方法で例示化合物No.X-144を合成する事が出来る。

[0270]

【化77】

化合物Aa

[0271]

< 実施例 8 1 (例示化合物 N o . X - 1 4 6 の合成) >

実施例78の化合物Hの代わりに、化合物Abを用いる以外は実施例78と同様の方法で例示化合物No.X-146を合成する事が出来る。

[0272]

【化78】

化合物Ab

[0273]

< 実施例82 (例示化合物No. X-147の合成)>

実施例78の化合物Hの代わりに、化合物Acを用いる以外は実施例78と同様の方法で例示化合物No.X-147を合成する事が出来る。

[0274]

【化79】

化合物Ac

[0275]

< 実施例83 (例示化合物No. X-149の合成)>

実施例1の化合物Aの代わりに、化合物A e を用い、2ービフェニルボロン酸の代わりに化合物A a を用いる以外は実施例1と同様の方法で例示化合物N o . X-149を合成する事が出来る。

[0276]

【化80】

化合物Ae

[0277]

<実施例84(例示化合物No.X-150の合成)>

実施例83の化合物Aaの代わりに化合物Hを用いる以外は実施例83と同様の方法で例示化合物No.X-150を合成する事が出来る。

[0278]

<実施例85(例示化合物No.X-151の合成)>

実施例83の化合物Aaの代わりに化合物Gを用いる以外は実施例83と同様の方法で例示化合物No.X-151を合成する事が出来る。

[0279]

<実施例86(例示化合物No.X-152の合成)>

実施例83の化合物Aaの代わりに化合物Abを用いる以外は実施例83と同様の方法で例示化合物No.X-152を合成する事が出来る。

[0280]

< 実施例87 (例示化合物No. X-154の合成)>

実施例83の化合物Aaの代わりに化合物Acを用いる以外は実施例83と同様の方法で例示化合物No.X-154を合成する事が出来る。

[0281]

< 実施例88 (例示化合物No. X-162の合成)>

実施例83の化合物Aaの代わりに化合物N1を用いる以外は実施例83と同様の方法で例示化合物No.X-162を合成する事が出来る。

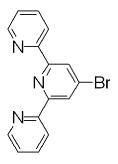
[0282]

< 実施例89 (例示化合物No. X-165の合成)>

実施例83の化合物Aaの代わりに化合物Agを用いる以外は実施例83と同様の方法で例示化合物No.X-165を合成する事が出来る。

[0283]

【化81】



化合物Ag

[0284]

< 実施例90 (例示化合物No. X-168の合成)>

実施例 1 の化合物 A の代わりに、化合物 A f を用い、2 ービフェニルボロン酸の代わりに化合物 K を用いる以外は実施例 1 と同様の方法で例示化合物 N o . X-1 6 8 を合成する事が出来る。

[0285]

【化82】

化合物Af

[0286]

< 実施例91 (例示化合物No. X-169の合成)>

実施例90の化合物Kの代わりに化合物Hを用いる以外は実施例90と同様の方法で例示化合物No.X-169を合成する事が出来る。

[0287]

< 実施例92 (例示化合物No. X-170の合成)>

実施例90の化合物Kの代わりに化合物Gを用いる以外は実施例90と同様の方法で例示化合物No.X-170を合成する事が出来る。

[0288]

< 実施例93 (例示化合物No. X-176の合成)>

実施例90の化合物Kの代わりに化合物Agを用いる以外は実施例90と同様の方法で例示化合物No.X-176を合成する事が出来る。

[0289]

< 実施例94 (例示化合物No. X-179の合成)>

実施例90の化合物Kの代わりに化合物Lを用いる以外は実施例90と同様の方法で例示化合物No.X-179を合成する事が出来る。

[0290]

< 実施例95 (例示化合物No. X-181の合成)>

実施例90の化合物Kの代わりに化合物Abを用いる以外は実施例90と同様の方法で例示化合物No.X-181を合成する事が出来る。

[0291]

< 実施例96 (例示化合物No. X-182の合成)>

実施例90の化合物Kの代わりに化合物Nを用いる以外は実施例90と同様の方法で例示化合物No.X-182を合成する事が出来る。

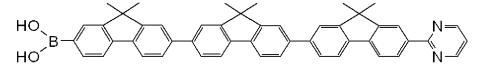
[0292]

<実施例97(例示化合物No.X-183の合成)>

実施例1の化合物Aの代わりに、化合物A h を用い、2 ービフェニルボロン酸の代わりに化合物2, 5 ージフェニルブロモベンゼンを用いる以外は実施例1 と同様の方法で例示化合物N o . X - 1 8 3 を合成する事が出来る。

[0293]

【化83】



化合物Ah

[0294]

< 実施例98(例示化合物No. X-185の合成)>

実施例 9 7 の 2 , 5 ージフェニルブロモベンゼンの代わりに 3 , 5 ージフェニルブロモベンゼンを用いる以外は実施例 9 7 と同様の方法で例示化合物 N o . X ー 1 8 5 を合成する事が出来る。

[0295]

< 実施例99(例示化合物No. X-193の合成)>

[0296]

< 実施例 1 0 0 (例示化合物 N o . X-1 9 4 の合成) >

[0297]

<実施例101(例示化合物No.X-195の合成)>

実施例97の2,5ージフェニルブロモベンゼンの代わりに化合物Pを用いる以外は実施例97と同様の方法で例示化合物No.X-195を合成する事が出来る。

[0298]

<実施例102(例示化合物No.X-196の合成)>

実施例 9.7 の 2. 、 5-ジフェニルブロモベンゼンの代わりに化合物 Q を用いる以外は実施例 9.7 と同様の方法で例示化合物 N o . X-1.9 6 を合成する事が出来る。

[0299]

< 実施例103 (例示化合物No. X-197の合成)>

[0300]

< 実施例104 (例示化合物No. X-198の合成)>

実施例97の2,5-ジフェニルブロモベンゼンの代わりに1,1 ':4 ',1 ','ーターリフェニルー2-ブロマイドを用いる以外は実施例97と同様の方法で例示化合物No.X-198を合成する事が出来る。

[0301]

< 実施例105 (例示化合物No. X-184の合成)>

実施例1の化合物Aの代わりに、化合物Aiを用い、2ービフェニルボロン酸の代わりに化合物2,5ージフェニルブロモベンゼンを用いる以外は実施例1と同様の方法で例示

化合物 No. X-183を合成する事が出来る。

[0302]

【化84】

化合物Ai

[0303]

< 実施例106 (例示化合物No. X-186の合成)>

実施例105の2,5-ジフェニルブロモベンゼンの代わりに3,5-ジフェニルブロモベンゼンを用いる以外は実施例105と同様の方法で例示化合物No.X-186を合成する事が出来る。

[0304]

< 実施例107 (例示化合物No. X-187の合成)>

実施例105の2,5-ジフェニルブロモベンゼンの代わりに2-ビフェニルブロマイドを用いる以外は実施例105と同様の方法で例示化合物No.X-187を合成する事が出来る。

[0305]

<実施例108(例示化合物No. X-188の合成)>

実施例105の2,5ージフェニルブロモベンゼンの代わりに3ービフェニルブロマイドを用いる以外は実施例105と同様の方法で例示化合物No.X-188を合成する事が出来る。

[0306]

< 実施例109 (例示化合物No. X-189の合成)>

実施例10502,5-ジフェニルブロモベンゼンの代わりに化合物<math>Pを用いる以外は 実施例105と同様の方法で例示化合物No.X-189を合成する事が出来る。

[0307]

<実施例110(例示化合物No.X-190の合成)>

実施例 1 0 5 の 2 , 5 ージフェニルブロモベンゼンの代わりに化合物 Q を用いる以外は実施例 1 0 5 と同様の方法で例示化合物 N o . X ー 1 9 0 を合成する事が出来る。

[0308]

<実施例111(例示化合物No.X-191の合成)>

実施例105の2,5-ジフェニルブロモベンゼンの代わりに1,1':4',1', -ターリフェニル-2-ブロマイドを用いる以外は実施例105と同様の方法で例示化合物No.X-191を合成する事が出来る。

[0309]

<実施例112(例示化合物No.X-192の合成)>

実施例105の2,5-ジフェニルブロモベンゼンの代わりに1,1':4',1',-ターリフェニル-3-ブロマイドを用いる以外は実施例105と同様の方法で例示化合物No.X-192を合成する事が出来る。

 $[0\ 3\ 1\ 0\]$

< 実 施 例 1 1 3 (例 示 化 合 物 N o . X - 1 9 9 の 合 成) >

実施例10502,5-ジフェニルブロモベンゼンの代わりに化合物Rを用いる以外は実施例<math>105と同様の方法で例示化合物No.X-199を合成する事が出来る。

 $[0\ 3\ 1\ 1]$

< 実施例 1 1 4 (例示化合物 N o . X - 2 0 1 の合成) >

実施例1の化合物Aの代わりに、化合物Ajを用い、2-ビフェニルボロン酸の代わりに3-ビフェニルブロマイドを用いる以外は実施例1と同様の方法で例示化合物No.X

- 201を合成する事が出来る。

[0312]

【化85】

化合物Aj

[0313]

< 実施例115 (例示化合物No. X-202の合成)>

実施例 1 1 4 の 3 ービフェニルブロマイドの代わりに 2 ービフェニルブロマイドを用いる以外は実施例 1 1 4 と同様の方法で例示化合物 N o . X - 2 0 1 を合成する事が出来る

[0314]

< 実施例116 (例示化合物No. X-203の合成)>

実施例 1 1 4 の 3 ービフェニルブロマイドの代わりに 3 , 5 ージフェニルブロモベンゼンを用いる以外は実施例 1 1 4 と同様の方法で例示化合物 N o . X - 2 0 3 を合成する事が出来る。

[0315]

<実施例117(例示化合物No. X-204の合成)>

実施例114の3-ビフェニルブロマイドの代わりに2,5-ジフェニルブロモベンゼンを用いる以外は実施例114と同様の方法で例示化合物No.X-204を合成する事が出来る。

[0316]

< 実施例118 (例示化合物No. X-205の合成)>

実施例114の3-ビフェニルブロマイドの代わりに化合物Qを用いる以外は実施例<math>114と同様の方法で例示化合物No.X-203を合成する事が出来る。

$[0\ 3\ 1\ 7\]$

< 実施例 1 1 9 (例示化合物 N o . X - 2 0 7 の合成) >

実施例 1 1 4 0 3 - \mathbf{E} \mathbf{E}

[0318]

<実施例120(例示化合物No.X-211の合成)>

実施例114の3-ビフェニルブロマイドの代わりに化合物Sを用いる以外は実施例<math>114と同様の方法で例示化合物No.X-211を合成する事が出来る。

$[0\ 3\ 1\ 9]$

< 実施例121 (例示化合物No. X-206の合成)>

実施例 1 の化合物 A の代わりに、化合物 A k を用い、2 ービフェニルボロン酸の代わりに化合物 Q を用いる以外は実施例 1 と同様の方法で例示化合物 N o . X - 2 0 6 を合成する事が出来る。

[0320]

【化86】

化合物Ak

$[0\ 3\ 2\ 1\]$

< 実施例 1 2 2 (例示化合物 N o . X - 2 0 8 の合成) >

実施例121の化合物Qの代わりに化合物Pを用いる以外は実施例121と同様の方法

で例示化合物No. X-208を合成する事が出来る。

[0322]

< 実施例123 (例示化合物No. X-210の合成)>

実施例121の化合物Qの代わりに化合物Sを用いる以外は実施例121と同様の方法で例示化合物No.X-210を合成する事が出来る。

[0323]

< 実施例124 (例示化合物No. X-214の合成)>

実施例121の化合物Qの代わりに化合物Rを用いる以外は実施例121と同様の方法で例示化合物No.X-214を合成する事が出来る。

[0324]

< 実施例125 (例示化合物No. X-215の合成)>

実施例1の化合物Aの代わりに、2,7ージョードー(9,9ージメチル)ーフルオレンを用い、2ービフェニルボロン酸の代わりに化合物Aklを用いる以外は実施例1と同様の方法で例示化合物No.X-215を合成する事が出来る。

[0325]

【化87】

化合物Ak1

[0326]

< 実施例126 (例示化合物No. X-216の合成) >

実施例125の2,7ージョードー(9,9ージメチル)ーフルオレンの代わりに化合物Bを用いる以外は実施例125と同様の方法で例示化合物No.X-216を合成する事が出来る。

[0327]

< 実施例127 (例示化合物No. X-217の合成)>

実施例125の2,7 - ジョードー(9,9 - ジメチル) - フルオレンの代わりに化合物 A を用いる以外は実施例<math>125 と同様の方法で例示化合物No.X-217 を合成する事が出来る。

[0328]

<実施例128(例示化合物No.X-229の合成)>

実施例1の化合物Aの代わりに、2,7ージョードー(9,9ージメチル)ーフルオレンを用い、2ービフェニルボロン酸の代わりに化合物A1を用いる以外は実施例1と同様の方法で例示化合物No.X-229を合成する事が出来る。

[0329]

【化88】

化合物AI

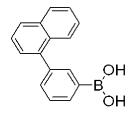
[0330]

< 実施例129 (例示化合物No. X-238の合成)>

実施例1の化合物Aの代わりに、化合物Bを用い、2ービフェニルボロン酸の代わりに化合物Amを用いる以外は実施例1と同様の方法で例示化合物No.X-238を合成する事が出来る。

[0331]

【化89】



化合物Am

[0332]

< 実施例 1 3 0 (例示化合物 N o . X - 2 4 2 の合成) >

実施例1の化合物Aの代わりに、化合物Bを用い、2ービフェニルボロン酸の代わりに化合物Anを用いる以外は実施例1と同様の方法で例示化合物No.X-242を合成する事が出来る。

[0333]

【化90】

化合物An

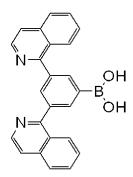
[0334]

< 実施例 1 3 1 (例示化合物 N o . X - 2 4 4 の合成) >

実施例1の化合物Aの代わりに、化合物Bを用い、2ービフェニルボロン酸の代わりに化合物Aoを用いる以外は実施例1と同様の方法で例示化合物No.X-244を合成する事が出来る。

[0335]

【化91】



化合物Ao 【0336】

< 実施例132 (例示化合物No. X-252の合成)>

実施例1の2-ビフェニルボロン酸の代わりに化合物Amを用いる以外は実施例1と同様の方法で例示化合物No.X-252を合成する事が出来る。

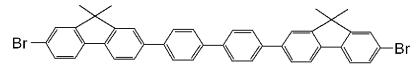
[0337]

< 実施例133 (例示化合物No. X-265の合成)>

実施例1の化合物Aの代わりに、化合物Apを用いる以外は実施例1と同様の方法で例示化合物No.X-265を合成する事が出来る。

[0338]

【化92】



化合物Ap

[0339]

< 実施例134 (例示化合物No. X-280の合成)>

実施例1の化合物Aの代わりに、化合物Apを用い、2ービフェニルボロン酸の代わりに化合物Amを用いる以外は実施例1と同様の方法で例示化合物No.X-280を合成する事が出来る。

[0340]

< 実施例135 (例示化合物No. X-363の合成)>

実施例1の化合物Aの代わりに、化合物Aqを用い、2ービフェニルボロン酸の代わりに化合物Amを用いる以外は実施例1と同様の方法で例示化合物No.X-363を合成する事が出来る。

[0341]

【化93】

化合物Aq

[0342]

< 実施例136 (例示化合物No. X-377の合成)>

[0343]

【化94】

[0344]

化合物A 1g(1・4 mm o 1 e)、1,1':4',1',4',メチルターリフェニルー2ーボロン酸 938・9 m g(3・25 m m o 1 e)、P d(P P h $_3$) $_4$ 3 5 0 m g、トルエン30 m 1、エタノール15 m 1、2 M 一 炭酸ナトリウム水溶液30 m 1を200 m 1 ナスフラスコに仕込み、窒素気流下、80℃で8時間攪拌を行った。反応終了後、トルエンで抽出し有機層を硫酸マグネシウムで乾燥後、乾燥剤をろ過し、溶媒を留去した。残渣をクロロホルムに溶かしアルミナカラムクロマトグラフィーで分離精製し、トルエンより再結晶した。得られた結晶を120℃で真空し、例示化合物No・Xー37を980 m g(収率:67%)得た。

[0345]

MALDI-TOF MS (マトリックス支援イオン化一飛行時間型質量分析)によりこの化合物の M^+ である1062.5を確認した。

[0346]

また、NMR測定によりこの化合物の構造を確認した。

¹H NMR (CDCl₃, 400MHz) σ (ppm): 7.79 (dd, 4H), 7.70 (m, 4H), 7.64-7.35 (m, 28H), 7.22-7.17 (m, 8H), 7.02 (dd, 2H), 2.36 (s, 6H), 1.62 (s, 6H), 1.28 (s, 12H)

[0347]

<実施例137 (例示化合物No. X-378の合成)>

[0348]

【化95】

[0349]

化合物 Ar 1.5 g (1.6 m m o l e)、3′5′ジメチルビフェニルー2ーボロン酸 800 m g (3.5 4 m m o l e)、P d (PPh_3) 4 400 m g、トルエン30 m l、エタノール15 m l、2 M 一 炭酸ナトリウム水溶液30 m lを200 m l ナスフラスコに仕込み、窒素気流下、80℃で8時間攪拌を行った。反応終了後、トルエンで抽出し有機層を硫酸マグネシウムで乾燥後、乾燥剤を3過し、溶媒を留去した。残渣をクロロホルムに溶かしアルミナカラムクロマトグラフィーで分離精製し、トルエンより再結晶

した。得られた結晶を $1\ 2\ 0$ \mathbb{C} で真空乾燥し、例示化合物 N o . $X-3\ 7\ 8$ を 1 . 1 g (収率: $6\ 0\ \%$) 得た。

[0350]

MALDI-TOF MS (マトリックス支援イオン化一飛行時間型質量分析)によりこの化合物の M^+ である1131.5を確認した。

[0351]

また、NMR測定によりこの化合物の構造を確認した。

 1 H NMR (CDC13, 400MHz) σ (ppm): 7.85-7.62 (m, 20H), 7.53 (m, 2H), 7.47-7.40 (m, 6H), 7.28 (dd, 2H), 7.07 (brs, 2H), 6.81 (brs, 2H), 6.89 (brs, 4H), 2.16 (s, 12H), 1.65 (s, 12H), 1.34 (s, 12H)

[0352]

< 実施例 1 3 8 >

発光層のホストとして例示化合物 No. X-5 を用い、ゲストとして Ir (ppy)3 (重量比 11 %)を用い、発光層厚を 20 nmにし、また電子輸送層厚を 30 nmにする以外は実施例 2 と同様の方法により素子を作成した。

[0353]

本例の素子は3.4.6 c d/A、3.2.2 l m/W(1.200 c d/m 2)の効率であった。また、電圧4 V 印加時に、2.4.7 m A/c m 2 の電流値を示した。また、この素子に3.0 m A/c m 2 の連続通電を行ったところ初期輝度6.500 c d/m 2 で輝度半減までの時間は、6.0 時間であった。これらの結果を表3 に示す。

[0354]

<比較例3>

例示化合物No.X-5の代わりにCBPを用いる以外は実施例138と同様の方法により素子を作成した。

[0355]

本例の素子は本例の素子は32.1cd/A、28.21m/W($1200cd/m^2$)の効率であった。また、電圧4 V 印加時に、 $22.2mA/cm^2$ の電流値を示した。また、この素子に $30mA/cm^2$ の連続通電を行ったところ初期輝度 $6300cd/m^2$ で輝度半減までの時間は、35 時間であった。これらの結果を表3に示す。

[0356]

【表3】

	発光層ホスト	ガラス転移温度 (℃)	効率(1m/W) at1200cd/m²	電流値(mA/cm²) at4V	半減時間 (h)
実施例138	X-5	80	32. 2	24. 7	60
比較例3	CBP	115	28. 2	22. 2	35

[0357]

表3に示すように、本発明の化合物を発光層のホストとして用いた有機EL素子は、CBPを用いた素子よりも、電力効率が高く、半減寿命が2倍程度長い優れた素子である。また、同じ電圧値での電流値も大きく、低電圧駆動が可能である点でも、非常に優れている。

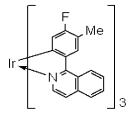
[0358]

< 実 施 例 1 3 9 >

発光層のゲストとして Ir (4 F 5 MP iq) 3 (重量比 1 4 %) を用い、発光層厚を 2 5 nmにする以外は実施例 2 と同様の方法により素子を作成した。

[0359]

【化96】



Ir(4F5Mpiq)3

[0360]

本例の素子は14.8cd/A、13.11m/W($600cd/m^2$)の効率であった。また、電圧4 V印加時に、 $14mA/cm^2$ の電流値を示した。また、この素子に $100mA/cm^2$ の連続通電を行ったところ初期輝度 $7300cd/m^2$ で輝度半減までの時間は、250時間であった。これらの結果を表4に示す。

[0361]

<比較例4>

例示化合物 No. X-25の代わりに CBP を用いる以外は実施例 139と同様の方法により素子を作成した。

[0362]

本例の素子は8.0 c d/A、6.0 l m/W (600 c d/m 2) の効率であった。また、電圧 4 V 印加時に、143 m A/c m 2 の電流値を示した。また、この素子に100 m A/c m 2 の連続通電を行ったところ初期輝度4000 c d/m 2 で輝度半減までの時間は、50時間であった。これらの結果を表4に示す。

[0363]

【表 4】

	発光層は	ガラス転移温度 (℃)	効率(1m/W) at600cd/m ²	電流値(mA/cm²) at4V	半減時間 (h)
実施例139	X-25	154	13. 1	14	250
比較例4	CBP	115	6. 0	13	50

$[0\ 3\ 6\ 4\]$

表4に示すように、本発明の化合物を発光層のホストとして用いた有機EL素子は、CBPを用いた素子よりも、電力効率が高く、半減寿命が5倍程度長い優れた素子である。

[0365]

< 実施例 1 4 0 >

発光層のホストとして例示化合物 No. X-19を用い、ゲストとして Ir (4F5M Piq) $_3$ (重量比 $_1$ 4%)を用い、発光層厚を $_3$ 0 nmにする以外は実施例 $_2$ 2と同様の方法により素子を作成した。

[0366]

本例の素子は14.6 c d/A、11.1 l m/W (600 c d/m^2) の効率であった。また、この素子に 100 m A/c m^2 の連続通電を行ったところ初期輝度 6500 c d/m^2 で輝度半減までの時間は、100 時間であった。

[0367]

< 実施例 1 4 1 >

発光層のホストとして例示化合物 No. X-20を用い、ゲストとして Ir (4F5M Piq) $_3$ (重量比 $_1$ 4%) を用い、発光層厚を $_3$ 5 nmにする以外は実施例 $_2$ と同様の方法により素子を作成した。

[0368]

本例の素子は13.0cd/A、10.01m/W($600cd/m^2$)の効率であった。また、この素子に $100mA/cm^2$ の連続通電を行ったところ初期輝度6000c

 d/m^2 で輝度半減までの時間は、150時間であった。

[0369]

< 実施例 1 4 2 >

発光層のホストとして例示化合物No. X-31を用い、ゲストとして $Ir(4F5MPiq)_{3}$ (重量比14%)を用い、発光層厚を25nmにする以外は実施例 2と同様の方法により素子を作成した。

[0370]

本例の素子は12.8 c d/A、11.01 m/W (600 c d/m^2) の効率であった。また、この素子に 100 mA/c m^2 の連続通電を行ったところ初期輝度 6500 c d/m^2 で輝度半減までの時間は、110時間であった。

[0371]

< 実施例143>

発光層のゲストとして $Ir(ppy)_{3}$ (重量比16%)を用いる以外は実施例 2と同様の方法により素子を作成した。

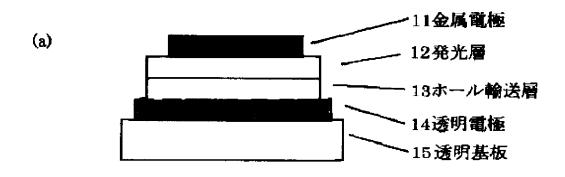
[0372]

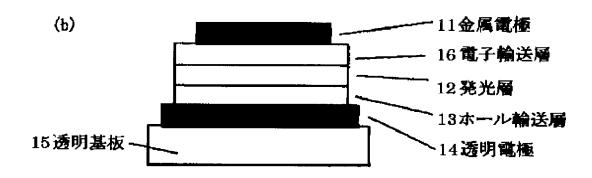
本例の素子は1.7.3 c d/A、1.4.0 l m/W (6.00 c d/m 2) の効率であった。また、この素子に1.00 m A/c m 2 の連続通電を行ったところ初期輝度8.100 c d/m 2 で輝度半減までの時間は、1.30 時間であった。

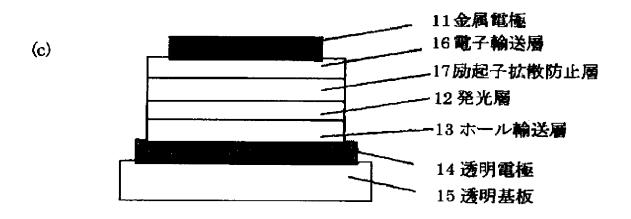
【図面の簡単な説明】

[0373]

【図1】本発明の発光素子の一例を示す図である。







【書類名】要約書

【要約】

【課題】 有機EL素子用化合物として好適に使用し得る新規な化合物を提供する。

【解決手段】 下記一般式(1)で示される化合物。

【化1】

$$R_{3} \xrightarrow{R_{2}} R_{1} \xrightarrow{R_{11}} R_{12} \xrightarrow{R_{12}} X \xrightarrow{R_{15}} R_{16} \xrightarrow{R_{15}} R_{16} \xrightarrow{R_{13}} R_{14} \xrightarrow{R_{14}} A \qquad (1)$$

 $(x, y, z は 0 \sim 3$ の整数であり、 $x + z \ge 1$ である。

 R_3 , $R_{15} \sim R_{18}$ は水素原子、直鎖状または分岐状のアルキル基を示す。

 R_1 , R_2 , R_4 , R_5 はそれぞれ独立に水素原子、直鎖状または分岐状のアルキル基、置換基を有しても良いアリール基(アリール基を構成するベンゼン骨格上のC H は N 原子に置き換えられても良い)を示し、少なくとも一つは置換基を有しても良いアリール基である。

Aは水素原子、直鎖状または分岐状のアルキル基または下記Bを示す。

 $R_{\perp \perp} \sim R_{\perp 4}$ はそれぞれ独立に水素原子、直鎖状または分岐状のアルキル基、置換基を有してもよいアリール基を示す。

 R_1 乃至 R_5 を有するベンゼン環、及び/又は、 R_{15} 乃至 R_{18} を有するベンゼン環上のC HはC N 原子に置き換えられても良い。)

【化2】

$$B = \begin{matrix} R_6 & R_7 \\ R_{10} & R_9 \end{matrix}$$

($R_6 \sim R_{10}$ は、それぞれ独立に水素原子、直鎖状または分岐状のアルキル基、置換基を有しても良いアリール基(アリール基を構成するベンゼン骨格上のC H は N 原子に置き換えられても良い)を示す。また、 R_6 乃至 R_{10} を有するベンゼン環上のC H は N 原子に置き換えられていてもよい。)

【選択図】 なし

出願人履歴

 0 0 0 0 0 0 1 0 0 7

 19900830

 新規登録

 5 9 5 0 1 7 8 5 0

東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キヤノン株式会社